



This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

### Usage guidelines

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

- + *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.
- + *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.
- + *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.
- + *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

### About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at <http://books.google.com/>







UNIVERSITEITSBIBLIOTHEEK GENT



Digitized by Google



















# Jahresbericht

über die Fortschritte

der

reinen, pharmaceutischen und technischen

**Chemie,**

**Physik, Mineralogie und Geologie.**

---

Bericht über die Fortschritte

der

Chemie und verwandter Theile anderer  
Wissenschaften.

---

**Für 1857.**



**Glessen.**

J. Ricker'sche Buchhandlung.

**1858.**

# Jahresbericht

über die Fortschritte

der

## Chemie

und verwandter Theile anderer Wissenschaften.

Von

**Hermann Kopp und Heinrich Will.**

---

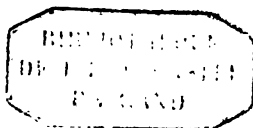
**Für 1857.**

---

**Glessen.**

**J. Ricker'sche Buchhandlung.**

**1858.**







Für den vorliegenden Jahresbericht über die Fortschritte der Chemie und verwandter Theile anderer Wissenschaften hat Prof. Kopp, auſser der Zusammenſtellung der Litteratur für das Ganze und der Redaction deſſelben, den Bericht bezüglich der allgemeinen und phyſikalischen Chemie, der unorganischen Chemie, des Allgemeinen über organische Chemie, dann die Theile über Alkohole und dahin Gehöriges, über Kohlenwaſſerſtoffe, flüchtige Oele, Campher, Harze, über Farbstoffe, über Holzfaser, Stärkmehl, Gummi, Zuckerarten, über Pflanzenchemie und eigenthümliche Pflanzenſtoffe, ferner den Bericht bezüglich der techniſchen Chemie, der Mineralogie und der chemiſchen Geologie bearbeitet; Prof. Will die Theile über Cyanverbindungen und daran ſich Anſchließendes, über organische Säuren und dahin Gehörendes, über organische Baſen, über nähere Beſtandtheile des Thierkörpers und Thierchemie, ſowie den Bericht bezüglich der analytiſchen Chemie.

---



# Inhaltsverzeichnis.

---

## Allgemeine und physikalische Chemie.

Untersuchungen über die Molecularkräfte . . . . .	1
Krystallisation . . . . .	2
Krystallographie . . . . .	2
Beziehungen zwischen der Krystallform und anderen Eigenschaften	4
Beziehungen zwischen Zusammensetzung und Krystallform . . . . .	4
Endosmose . . . . .	7
Diffusion von Flüssigkeiten . . . . .	8
Diffusion der Gase . . . . .	8
Bestimmung des spec. Gewichts fester Körper . . . . .	10
von Flüssigkeiten . . . . .	10
von Dämpfen . . . . .	11
von Gasen . . . . .	12
Beziehungen zwischen Zusammensetzung und spec. Gewicht bei	
festen und flüssigen Körpern . . . . .	12
bei Gasen und Dämpfen . . . . .	14
Schmelzen . . . . .	17
Beziehungen zwischen Zusammensetzung und spec. Wärme bei	
Gasen und Dämpfen . . . . .	19
Atomgewichte der Elemente und Regelmäßigkeiten in denselben	23
Chemische Wirkungen des Lichtes . . . . .	87
Chemische Wirkungen der Electricität; Electrolyse . . . . .	51
Zersetzungen durch Wärme . . . . .	58
Chemische Induction . . . . .	62
Katalyse . . . . .	62
Einwirkung löslicher Salze auf unlösliche . . . . .	64
Absorptionen . . . . .	66
Lösungen . . . . .	67

## Unorganische Chemie.

Ueber die Constitution der Elemente im freien Zustande . . . . .	74
Betrachtungen über die Metalloxyde . . . . .	74
Sauerstoff : über Oxydations- und Reductionsercheinungen . . . . .	75
Verbrennung . . . . .	76
Ozon . . . . .	78

Wasserstoff; Wasser . . . . .	81
Kohlenstoff; kohlen. Salze . . . . .	83
Bor . . . . .	86
Borverbindungen . . . . .	92
Borsäure . . . . .	94
Phosphor . . . . .	96
Phosphorsäure und davon sich ableitende Verbindungen . . . . .	98
Phosphorsuperchlorid . . . . .	104
Phosphorwasserstoff . . . . .	107
Schwefel . . . . .	109
Schweflige Säure; Unterschwefelsäure; Schwefelsäure . . . . .	117
Verbindungen von Schwefel und Kohlenstoff . . . . .	120
Schwefelmetalle . . . . .	122
Selen . . . . .	122
Jod; Jodmetalle . . . . .	128
Jodsäure; Ueberjodsäure . . . . .	124
Brom; Verbindungen desselben . . . . .	126
Fluor; Fluorverbindungen . . . . .	127
Stickstoff; Salpetersäure . . . . .	129
Atmosphärische Luft . . . . .	131
Ammoniak . . . . .	134
Kalium, Salze desselben . . . . .	135
Natrium, Salze desselben . . . . .	136
Lithium und Lithiumverbindungen . . . . .	140
Baryum; Barytsalze . . . . .	142
Calcium; Kalksalze . . . . .	143
Magnesium; Magnesiasalze . . . . .	148
Aluminium . . . . .	151
Thonerde; Schwefelaluminium; Jod-, Brom-, Chloraluminium . . . . .	154
Zirkonium; Zirkonerdesalze . . . . .	158
Silicium . . . . .	159
Kieselsäure; Silicate; Glas . . . . .	161
Neue Siliciumverbindungen . . . . .	166
Titan; Titansäure . . . . .	172
Tantal und Verbindungen desselben . . . . .	175
Tantalsäure . . . . .	176
Niedrigere Oxyde des Tantals . . . . .	183
Stickstofftantal . . . . .	188
Wolfram und Verbindungen desselben . . . . .	184
Molybdän; Verbindungen desselben . . . . .	191
Chrom; Chromoxyd; Chromsäure . . . . .	197
Vanadium . . . . .	199
Uran und Verbindungen desselben . . . . .	199
Mangan . . . . .	201
Manganverbindungen . . . . .	206
Arsen; arsenige Säure . . . . .	208
Antimon . . . . .	209



Antimonwasserstoff; Schwefelantimon . . . . .	211
Tellur und Verbindungen desselben . . . . .	212
Wismuth; Verbindungen desselben . . . . .	216
Zink; Verbindungen desselben . . . . .	217
Cadmium; Cadmiumverbindungen . . . . .	219
Zinn; Verbindungen desselben . . . . .	221
Eisen; Verbindungen desselben . . . . .	224
Neue Metalle im Magneteisen . . . . .	225
Nickel . . . . .	225
Kobalt . . . . .	226
Ammoniakalische Kobaltverbindungen . . . . .	227
Kupfer; Kupferverbindungen . . . . .	246
Quecksilber; Quecksilberverbindungen . . . . .	249
Silber; Silberverbindungen . . . . .	251
Gold . . . . .	258
Platin und s. g. Platinmetalle . . . . .	259
Platinverbindungen . . . . .	261
Jodiridiumverbindungen . . . . .	263
Rutheniumoxyd . . . . .	265

### Organische Chemie.

Allgemeines . . . . .	266
Substitutionen; s. g. umgekehrte Substitutionen . . . . .	266
Ansichten über die Constitution organischer Verbindungen . . . . .	268
Ueber s. g. gepaarte Verbindungen . . . . .	271
Cyanverbindungen und daran sich Anschliessendes . . . . .	272
Ferrocyanaluminium; Ferrocyanalkalium-Cyanquecksilber . . . . .	272
Kaliumplatinocyanür . . . . .	273
Schwefelcyanalkalium . . . . .	273
Cyanursäure . . . . .	273
Knallsäure und davon sich ableitende Verbindungen (Trinitroacetonitril, Nitroform, Dibromnitroacetonitril, Fulminursäure u. a.) . . . . .	274
Säuren und dahin Gehöriges . . . . .	289
Oxalsäure; Salze derselben . . . . .	289
Oxamid; Oxaminsäure . . . . .	296
Der Oxalsäure homologe Säuren . . . . .	297
Liponsäure . . . . .	298
Pimelinsäure . . . . .	301
Anchoinsäure (Lepargylsäure) . . . . .	303
Fettsäure . . . . .	304
Weinsäure; Nitroweinsäure; Benzoweinsäure . . . . .	305
Aconitsäure . . . . .	308
Äpfelsäure . . . . .	308
Asparaginsäure . . . . .	309
Milchsäure . . . . .	309
Gerbsäure . . . . .	310

Kaffeeegerbsäure . . . . .	811
Gallussäure . . . . .	812
Pyrogallussäure . . . . .	818
Salicylige Säure; Derivate derselben . . . . .	816
Derivate der Salicylsäure : Sulfosalicylsäure . . . . .	819
Anissäure . . . . .	822
Phloretinsäure . . . . .	824
Achilleasäure . . . . .	831
Nelkensäure . . . . .	831
Benzoësäure; Chlorbenzoësäure . . . . .	832
Sulfobenzoësäure . . . . .	834
Benzaminsäure . . . . .	837
Essigsäure . . . . .	840
Acetamid . . . . .	841
Jodacetyl . . . . .	844
Aldehyd . . . . .	844
Monochloressigsäure . . . . .	846
Bromessigsäure . . . . .	851
Capronsäure . . . . .	851
Fette Säuren u. a. im Runkelrüben-Fuselöl . . . . .	852
Bildung fetter Säuren in Moor-Wasser . . . . .	853
Feste Säure des Olivenöls . . . . .	358
Margarinsäure . . . . .	354
Fett der Brindonia indica . . . . .	356
Verseifung; Bleipflaster . . . . .	857
Leinölsäure . . . . .	858
Zersetzungsproducte der Ricinölsäure . . . . .	359
Harnsäure . . . . .	862
Derivate der Harnsäure : Alloxantin, Alloxan; Parabansäure . . . . .	864
Hippursäure . . . . .	867
Organische Basen . . . . .	869
Thiadin . . . . .	369
Phosphorbasen . . . . .	370
Dimethylamin . . . . .	381
Trimethylamin . . . . .	382
Aethylamin . . . . .	388
Triäthylamin . . . . .	388
Teträthylammonium . . . . .	384
Cyanätholin . . . . .	886
Basen aus Aldehyd-Ammoniak . . . . .	887
Tricapronylamin . . . . .	888
Naphtylamin . . . . .	889
Anilin . . . . .	392
Flüchtige Basen im Knochenöl . . . . .	398
Flüchtige Basen im Guano, in gefaulter Hefe . . . . .	402
Chinabasen; Chinidin . . . . .	408
Huanokin . . . . .	404

Cinchonidin . . . . .	405
Cinchonin . . . . .	407
Irisin . . . . .	407
Guanin . . . . .	409
Oxyguanin . . . . .	412
Caffein . . . . .	412
Piperin . . . . .	413
Atropin . . . . .	415
Strychnin . . . . .	415
Codein . . . . .	416
Colchicin . . . . .	416
Napellin . . . . .	416
Alkohole und dahin Gehöriges . . . . .	417
Alkoholradicale . . . . .	417
Verbindungen von Alkoholradicalen mit Metallen . . . . .	418
Zinkäthyl . . . . .	418
Zinkmethyl . . . . .	421
Stibmethäthylum . . . . .	422
Bildung von Aetherarten $C_nH_{n+1}Cl$ . . . . .	425
Darstellung s. g. gemischter Aetherarten . . . . .	427
Methylverbindungen : Chlormethyl . . . . .	428
Chloroform; Jodoform . . . . .	431
Methylphosphorsäuren . . . . .	433
Methylphosphorige Säure . . . . .	435
Aethylverbindungen : Alkohol, Zersetzungen desselben durch	
Chlor, durch Königswasser, durch Salpetersäure . . . . .	436
Chloräthyl . . . . .	440
Jodäthyl . . . . .	441
Schwefeläthyl . . . . .	442
Schwefelcyanäthyl . . . . .	442
Carbaminsäure, Aethyl (Urethan) . . . . .	443
Aethylphosphorsäure . . . . .	443
Amylverbindungen . . . . .	444
Cetylverbindungen . . . . .	445
Phenylverbindungen . . . . .	447
Phenylwasserstoff (Benzol) . . . . .	448
Bromphenyl (Brombenzol) . . . . .	449
Chlorphenyl . . . . .	450
Cyanphenyl (Benzonitril) . . . . .	450
Allophan. Phenyl . . . . .	451
Nitrophenol (Nitrophensäure) . . . . .	451
Trinitrophenol (Pikrinsäure) . . . . .	456
Mehratomige Alkohole . . . . .	458
Glycol und Aethylenverbindungen . . . . .	458
Propylenverbindungen; Propylglycol . . . . .	461
Oenanthylenverbindungen . . . . .	465
Benzolalkohol . . . . .	466

Derivate des Benzöls . . . . .	472
Glycerin und davon sich ableitende Verbindungen . . . . .	475
Kohlenwasserstoffe; flüchtige Oele; Campher; Harze . . . . .	480
Paraffin . . . . .	480
Styrol . . . . .	480
Oel von Citrus bigaradia . . . . .	481
Nelkenöl . . . . .	481
Oel und Stearopten von Xanthoxylum piperitum . . . . .	482
Campher . . . . .	482
Cumarin . . . . .	484
Copal . . . . .	484
Scammonium . . . . .	484
Farbstoffe . . . . .	486
Indigo und davon sich Ableitendes . . . . .	486
Carajuru oder Chica . . . . .	487
Farbstoff im Buchweizen . . . . .	489
Flavin . . . . .	489
Farbstoff der chinesischen Gelbschoten . . . . .	490
Hämatoxylin . . . . .	490
Purree oder Jaune indien . . . . .	490
Holzfaser; Stärkmehl; Gummi; Zuckerarten . . . . .	491
Holzsubstanz . . . . .	491
Stärkmehl . . . . .	493
Gummi . . . . .	495
Rohrzucker . . . . .	497
Mycoose . . . . .	501
Mannit . . . . .	503
Erythromannit (Phycit) . . . . .	505
Quercit . . . . .	505
Verbindungen zuckerartiger Substanzen mit Weinsäure . . . . .	506
Gährung des Zuckers und zuckerartiger Substanzen . . . . .	508
Alkoholgährung . . . . .	508
Milchsäuregährung . . . . .	510
Pflanzenchemie und eigenthümliche Pflanzenstoffe . . . . .	512
Pflanzenathmen . . . . .	512
Assimilation des Stickstoffs . . . . .	512
Auscheidung von Kalksalzen in Pflanzen . . . . .	513
Vorkommen der Gerbsäure in den Pflanzen . . . . .	513
Ueber eigenthümliche Pflanzenstoffe im Allgemeinen . . . . .	514
Tuber cibarium; Agaricus muscarius; Variolaria amara; Secale cornutum . . . . .	514
Rhabarberwurzel; Wurzel von Ranunculus ficaria; Wurzel von Cyclamen Europaeum; Wurzelknollen von Dioscorea batatas . . . . .	516
Saft von Vitis vinifera . . . . .	520
Digitalis lutea; Monotropa hypopitys; Chrysanthemum segetum . . . . .	520
Blätter von Ilex aquifolium; Blätter von Tropaeolum majus . . . . .	521

Rinde von <i>Rhamnus frangula</i> ; Rinde von <i>Fraxinus excelsior</i> ; Rinde von <i>Aesculus hippocastanum</i> ; Rinde von <i>Platanus</i> <i>orientalis</i> ; Rinde, Blätter und Knospen von <i>Populus balsami-</i> <i>fera</i> ; Knospen von <i>Populus nigra</i> u. <i>P. dilatata</i> . . . . .	522
Früchte von <i>Prunus spinosa</i> ; Früchte von <i>Alnus glutinosa</i> ; Fruchtfleisch von <i>Salisburia adiantifolia</i> ; Samen von <i>Aescu-</i> <i>lus hippocastanum</i> ; Samen von <i>Agrostemma Githago</i> ; Samen der <i>Maesa picta</i> ; Samen verschiedener <i>Theobroma</i> -Arten . . . . .	528
Nähere Bestandtheile des Thierkörpers . . . . .	531
Albumin . . . . .	531
Casein . . . . .	534
Erkennung s. g. Proteinsubstanzen . . . . .	534
Zersetzung der Proteinsubstanzen durch Salpetersalzsäure . . . . .	534
durch übermangans. Kali . . . . .	537
Leucin . . . . .	538
Tyrosin . . . . .	541
Kreatin . . . . .	542
Kreatinin . . . . .	543
Harnstoff . . . . .	545
Thierchemie . . . . .	547
Gehalt von Thierkörpern an Wasser und fester Substanz . . . . .	547
Zur Kenntniss des Fötuslebens . . . . .	547
Blut . . . . .	548
Lymphe . . . . .	556
Fleischflüssigkeit . . . . .	556
Speichel . . . . .	559
Milch . . . . .	559
Gehirn . . . . .	560
Krytallkörper des Auges . . . . .	560
Nebennieren; Leber . . . . .	561
Galle . . . . .	562
Harn . . . . .	563
Fäces . . . . .	565
Pigment der Federn . . . . .	566
Canthariden . . . . .	566

### Analytische Chemie.

Gasanalyse . . . . .	567
Optische Analyse . . . . .	568
Volumetrische Analyse . . . . .	568
Erkennung chemischer Reactionen . . . . .	568
Einfluss organischer Säuren auf die Fällung von Metalloxyden . . . . .	569
Kohlenstoff; organische Analyse . . . . .	573
Kohlensäure . . . . .	575
Phosphor; Phosphorsäure . . . . .	575
Chlor; Bestimmung in stickstoffhaltigen organischen Verbindungen . . . . .	577
Chlorsäure . . . . .	578



Erkennung und Bestimmung von Brom, Chlor, Jod . . . . .	578
Fluor . . . . .	582
Aschenanalyse . . . . .	582
Analyse von Knochen . . . . .	586
Prüfung des Salpeters . . . . .	586
Ammoniak . . . . .	587
Lithium . . . . .	587
Molybdän . . . . .	588
Chrom . . . . .	588
Arsen . . . . .	588
Ausmittlung von Arsen und Antimon . . . . .	589
Tellur . . . . .	589
Zinn; Trennung von Zinnoxid und Kieselsäure; Prüfung von Zinn- erzen . . . . .	590
Blei . . . . .	591
Eisen; Trennung von Eisen und Mangan . . . . .	592
Mangan; Nickel; Kobalt; Zink . . . . .	592
Prüfung von Zinkerzen . . . . .	594
Trennung von Zink und Cadmium . . . . .	595
Kupfer . . . . .	595
Trennung von Kupfer und Zink . . . . .	597
Silber . . . . .	597
Gold . . . . .	598
Weinsäure und Citronensäure . . . . .	598
Pikrinsäure . . . . .	599
Blausäure . . . . .	599
Organische Basen im Allgemeinen . . . . .	599
Strychnin . . . . .	602
Morphin . . . . .	605
Milch . . . . .	607
Zucker; Zucker im Harn . . . . .	608
Blut; Erkennung von Blutflecken . . . . .	609
Eiweiß . . . . .	610
Prüfung von Guano . . . . .	610
Apparate . . . . .	612

### Technische Chemie.

Metalle und Legierungen . . . . .	613
Gold; Silber . . . . .	613
Eisen . . . . .	614
Nickel . . . . .	619
Kupfer . . . . .	619
Legierungen . . . . .	620
Säuren; Basen; Salze . . . . .	623
Chlor und Chlorkalk . . . . .	623
Potsche . . . . .	623
Kochsals . . . . .	624

Gyps . . . . .	624
Cyankalium . . . . .	624
Blutlaugensalz . . . . .	625
Schießpulver . . . . .	625
Wasserglas; Mörtel; Thonwaaren; Glas . . . . .	628
Agriculturchemie . . . . .	630
Dünger und Düngerwirkung . . . . .	630
Pflanzenentwicklung . . . . .	634
Nahrungsmittel . . . . .	634
Untersuchung vegetabilischer Nahrungsmittel und Futterarten . . . . .	634
Obst . . . . .	635
Getreide u. a. Samen . . . . .	636
Brod . . . . .	640
Zuckerfabrikation . . . . .	641
Wein; Aepfelwein . . . . .	641
Kaffee . . . . .	642
Trinkwasser . . . . .	642
Brennstoffe . . . . .	644
Beleuchtungsstoffe . . . . .	644
Leuchtgas . . . . .	644
Paraffin u. a. Kohlenwasserstoffe zur Beleuchtung . . . . .	645
Oel; Talg; Stearinsäure . . . . .	645
Gerberei; Leder . . . . .	646
Anwendung der Pflanzenfaser; Holzconserviren; Bleichen . . . . .	647
Färberei . . . . .	648

### Mineralogie.

Allgemeines : Mineralbildungen; Classification der Mineralien; optische Eigenschaften der Mineralien . . . . .	651
Metalloide : Diamant (Diamantsand) . . . . .	653
Metalle : Eisen; Zink; Gold (Gold- und Platinsand); Bis- muthaurit . . . . .	654
Arsenide : Arsenikkupfer : Domeykit, Algodonit; Kupfernickel; Speiskobalt (Chloanthit; Smaltin); Arsenikkobaltnickelkies; Enargit . . . . .	655
Sulfuride : Kupferglanz; Kupfer-Linnäit (Carrolit); Nickel-Linnäit (Siegenit; Kobaltnickelkies); Buntkupfererz; Markasit (Speer- kies); Molybdänglanz; Wismuthglanz; Realgar; Auriopigment; Manganblende; Zinnober; Silberglanz . . . . .	656
Wasserfreie Oxyde : Zinnstein (Holzzinn); Rutil (Ilmenorutil); Brookit; Anatas; Titaneisen; titanhaltiges Magneteisen; Braunit; Uranpechers (Coracit); Quarz . . . . .	660
Wasserhaltige Oxyde : Opal; Goethit . . . . .	663
Silicate im Allgemeinen; künstliche Silicate (Schlacken) . . . . .	663
Wasserfreie Silicate mit Basen RO : Diopsid; Hornblende; Krokydolith; Phenakit . . . . .	664

Wasserfreie Silicate mit Basen $R_2O_3$ und RO : Beryll (Smaragd); Eudialyt, Eukolit; Epidot; Allanit (Orthit); Iwaarit; Orthoklas; Ersbyit; Glimmer . . . . .	665
Wasserhaltige Silicate mit Basen $R_2O_3$ ; Pyrophyllit; Chloropal, Nontronit, Gramenit; Allophan; Agalmatolith; Cimolit, Pelicanit; Kaolin; Porcellanthon . . . . .	670
Wasserhaltige Silicate mit Basen RO : Apophyllit . . . . .	674
Wasserhaltige Silicate mit Basen $R_2O_3$ und RO : Skolezit; Mesolith (Antrimolith); Faröelith (Mesol); Uigit; Laumontit?; Hypostilbit?; Stilbit; Epistilbit; Heulandit (Beaumontit); Gongylit; Neotokit; Ellagit . . . . .	674
Silicate mit Hydraten : Serpentin, Antigorit; Vorhausserit; Grünerde; Chlorit, Pennin, Ripidolith, Klinochlor, Leuchtenbergit; Chloritoid . . . . .	678
Silicate mit Fluoriden o. Sulfaten : Topas; Lasurstein . . . . .	681
Titanate; Tantalate; Molybdate; Vanadate : Perowskit; Tantalit; Ixiolith; Tyrit; Adelpholith; Bleigeb; Aräoxen, Dechenit, Eusynchit . . . . .	682
Phosphate; Arseniate : Wawellit; Triphyllin; Phosphorit; Ytterspath (Castelnaudit); Monazit; Uranglimmer (Uranit, Autunit); Bleigummi (Hitchcockit); Pyromorphit (Cherokin); Vivianit; Grüneisenstein (Dufrenit); Svanbergit; Beudantit; Kobaltblüthe; Euchroit? . . . . .	685
Sulfate : Schwerspath; Cölestin; Glaubersalz; Astrakanit o. Blödit; Halotrichit (Alunogen, Keramohalit); Uranvitriol (Johannit); Urangrün (Uranochalcit); Uranblüthe (Zippelit); Uranocher . . . . .	692
Carbonate : Lanthanit; Witherit; Weißbleierz; Kalkspath; Bitterspath; Ankerit; Eisenspath; Kobaltmanganspath; Zinkblüthe; Wismuthspath . . . . .	694
Borate : Boronatocalcit (Hayesin) . . . . .	697
Chloride; Bromide; Jodide; Fluoride : Steinsalz; Atacamit (Marcylit); Hornsilber; Bromchloresilber (Embolit); Bromsilber; Jodsilber; Kryolith; Prosopit . . . . .	697
Pseudomorphosen . . . . .	700
Organoide : Fichtelit . . . . .	701

### Chemische Geologie.

Allgemeines . . . . .	702
Gesteinsbildung . . . . .	702
Metamorphismus . . . . .	703
Gesteinsersetzung; Gangbildung . . . . .	704
Gestein-Analysen : Melaphyr; Minette; Pechsteinsporphyr; Hornstein; Lava; basaltische Laven; Basalt; Serpentin; Kalkstein; Schalstein; Gyps; Grünsand; Thon . . . . .	705
Emanationen von Gasen und Dämpfen . . . . .	718
Meerwasser; Quell-, Fluß-, Seewasser . . . . .	718
Meteoriten . . . . .	729

# Allgemeine und physikalische Chemie.

---

Von der Annahme ausgehend, daß die Körper aus Atomen bestehen, welche durch Aetheratome getrennt sind, die um die Körperatome herum durch die Anziehung der letzteren mehr oder weniger concentrirt werden, hat F. Redtenbacher (1) gesucht, die statischen und dynamischen Zustände solcher aus zweierlei Atomen bestehender Systeme mathematisch zu entwickeln und namentlich für physikalische Erscheinungen Erklärungen abzuleiten. — Jolly hat, wie bis jetzt nur in kurzer Anzeige (2) bekannt geworden, die Molecularanziehungen in Salzlösungen untersucht, durch Bestimmung der spec. Gewichte successive verdünnter solcher Lösungen und Discussion der bei den Verdünnungen eintretenden Contractionen. Auf diese Untersuchungen, wie auch auf die von Nordenskiöld (3) bezüglich der anziehenden und abstossenden Kräfte, welche in Körpern von verschiedenem Aggregatzustand und in chemisch-zusammengesetzten Körpern wirksam sind, entwickelten Ansichten können wir hier nur hinweisen.

Unter-  
suchungen  
über die  
Molecular-  
kräfte.

---

(1) Das Dynamidensystem; Grundzüge einer mechanischen Physik. Mannheim 1857. — (2) Ueber die Physik der Molecularkräfte (in der k. bayr. Academie d. Wissensch. gehaltene Rede); München 1857. — (3) In der S. 12 angef. Abhandlung.

Krystallisation.

Becquerel d. ä., welcher schon früher (1) in mannichfach abgeänderter Weise die Hervorbringung von Krystallen schwerlöslicher oder unlöslicher Substanzen durch langsame chemische Einwirkungen versucht hatte, hat nun auch den Einfluß erhöhter Temperatur und erhöhten Drucks in Untersuchung genommen. Das von ihm angewendete Verfahren und die erhaltenen Resultate sind bis jetzt nur auszugsweise bekannt geworden (2). Er brachte einen festen Körper und eine Flüssigkeit, die auf ersteren langsam einwirkt, in ein Glasrohr, goß eine Schichte Aether oder Schwefelkohlenstoff hinzu, schmolz das Glasrohr zu und erhitze während einiger Zeit auf 100 bis 150°; oder er brachte auch in das Glasrohr die nöthigen Vorrichtungen, electrochemische Wirkungen unter erhöhtem Druck und bei höherer Temperatur auszuüben. So habe er erhalten Arragonit in deutlichen meßbaren Krystallen, Kupferoxydul in schönen Octäedern, Schwefelkupfer in sechsseitigen Säulen, Schwefelblei und Schwefelsilber in metallisch-aussehenden Blättchen, grünes und blaues kohlen. Kupferoxyd in kleinen Warzen, unlösliche Jod-, Brom- und Cyanmetalle in Krystallen.

Krystallographie.

Einen Aufsatz von W. H. Miller über die Anwendung der elementaren Geometrie in der Krystallographie (3) können wir hier nur anführen; ebenso auf andere krystallographische Mittheilungen desselben Gelehrten (4), mathematisch-krystallographische Untersuchungen Q. Sella's (5), und Ditscheiner's (6) Abhandlung über die Relationen zwischen den Axen und den Kantenwinkeln einer monoklinometrischen Pyramide nur hinweisen.

(1) Vgl. Jahresber. f. 1852, 6 ff.; f. 1853, 5. — (2) Compt. rend. XLIV, 938; Instit. 1857, 159; Arch. ph. nat. XXXV, 207; Chem. Centr. 1857, 586; Phil. Mag. [4] XIV, 76. — (3) Phil. Mag. [4] XIII, 345. — (4) Phil. Mag. [4] XIII, 96. — (5) Im Anhang zu seiner zweiten Abhandl. über die Krystallformen des Bors, Memorie della R. Accademia delle scienze di Torino [2] XVII. — (6) Pogg. Ann. C, 516.



Casamajor (1) beschrieb ein Verfahren, die Kantenwinkel glänzender Krystalle ohne Anwendung eines eigentlichen Reflexionsgoniometers mit einiger Genauigkeit zu messen (der Krystall soll mit der zu messenden Kante rechtwinkelig zu der Fläche eines Lineals mit Wachs an dieses befestigt werden, und das Lineal selbst an ein Blatt Papier angedrückt gedreht werden, bis die zwei Flächen das Bild eines Gegenstandes in derselben Richtung reflectiren; in beiden Stellungen des Lineals längs desselben gezogene Linien geben mittelst des Transporteurs oder trigonometrischer Messung das Supplement zu dem gesuchten Winkel). — Kobell (2) fand es bei Krystallen mit ebenen aber schlecht spiegelnden Flächen vortheilhaft, die Neigung ihrer Flächen unter Anwendung eines gewöhnlichen Reflexionsgoniometers in der Art zu bestimmen, daß er den (mittelst einer von ihm angegebenen Vorrichtung mit der zu messenden Kante annähernd genau in die Verlängerung der Axe des Goniometers gebrachten) Krystall nach einander so gegen das Auge stellt, daß erst die eine und dann die andere der zu messenden Kante anliegende Fläche dem Auge zur Linie verkürzt erscheint; und er wendet ein entsprechendes Verfahren an, die Neigung zweier Kanten oder einer Kante zu einer Ebene zu ermitteln. — F. Pfaff (3) beschrieb eine Vorrichtung zur Messung der ebenen Krystallwinkel, welche darauf beruht, daß der ebene Krystallwinkel durch die veränderte Stellung einer Magnetnadel zu einem Boussolenkreis gemessen wird, indem der Krystall zugleich mit einer Boussole in horizontalem Sinne so gedreht wird, daß zuerst die eine Kante, welche den zu messenden Winkel bildet, mit einem Faden in einer Loupe zusammenfällt, und dann die andere.

(1) Sill. Am. J. [2] XXIV, 251. — (2) Gelehrte Anzeigen d. k. bayr. Acad. d. Wissensch. vom 27. März 1857 (Nr. 87); J. pr. Chem. LXXI, 144; Chem. Centr. 1857, 651. — (3) Pogg. Ann. CII, 457.

Beziehungen  
der Krystall-  
form zu  
anderen Ei-  
genschaften.

Von einer Abhandlung Delafosse's über die wahre Natur der Hemiëdrie und die Beziehungen derselben zu anderen Eigenschaften der Krystalle liegt nur ein Auszug (1) vor, welcher, wie die im letzten Berichte (2) erwähnte Mittheilung desselben Forschers, keine neuen Resultate ersehen läßt, sondern sich im Wesentlichen über das, was Delafosse schon früher bezüglich der Hemiëdrie erkannt und was neuere Untersuchungen bestätigt, verbreitet. Zu einem näheren Eingehen bietet der Auszug noch keine Veranlassung, und wir unterlassen auch, Einzelnes in Delafosse's Beziehungen auf die Lehren deutscher Krystallographen zu berichtigen. — Delafosse's Mittheilung bot Pasteur (3) Veranlassung, die Entdeckung, dafs es Tetartodrien und Combinationen derselben geben kann, wo alle 4 Theilgestalten oder ihre entsprechenden Combinationen unter sich nicht congruent sind, nun für sich in Anspruch zu nehmen; früher (4) hatte er dieselbe als bereits von Anderen theoretisch vorausgesehen betrachtet.

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung und  
Krystallform.

Schon in früheren Berichten (5) wurde wiederholt der Publicationen Gaudin's über die Beziehungen zwischen Zusammensetzung und Krystallform erwähnt. Gaudin hat jetzt (6) seine Ansichten über die Gruppierung der Atome in den Moleculen und über die geheimsten Ursachen der Krystallformen resumirt, von deren Naturgemäßheit er sich mehr und mehr überzeugt habe. Der, auch von Anderen schon in Betracht gezogene Grundgedanke ist, auf Grund der gegebenen Formel einer Verbindung zu suchen, welche symmetrische Figur sich mit den darin enthaltenen Atomen der Elemente oder näheren Bestandtheile construiren lasse. Irgend sicherere

(1) Compt. rend. XLIV, 229; Instit. 1857, 41. — (2) Jahresber. f. 1856, 19. — (3) Ann. ch. phys. [3] L, 178. — (4) In der im Jahresber. f. 1854, 10 besprochenen Abhandl. — (5) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 29; f. 1851, 11; f. 1852, 18. — (6) Compt. rend. XLV, 920, 1087; Instit. 1857, 401, 424, 437; Chem. Centr. 1858, 11.

Resultate hat Gaudin nicht erlangt, so daß auch jetzt zu einem ausführlicheren Eingehen auf seine Mittheilungen keine Veranlassung gegeben ist. Wenn Gaudin eine Bestätigung seiner Ansichten darin findet, daß er aus der (unrichtig angenommenen) Formel der Stearinsäure die Form des Moleculs dieser Säure (deren Krystallform unbekannt ist) in unzweideutiger Weise ableiten könne, oder wenn er sich zu der Folgerung gezwungen sieht, reguläre (cubische) Krystalle entstehen nie aus regulären (cubischen) Moleculen, sondern aus solchen, deren Formen quadratische Pyramiden oder quadratische Prismen mit Pyramiden oder auch Pyramiden mit gleichseitig-dreieckiger Basis seien — so dienen diese Proben Anderen vielleicht nicht zum Beweis, daß ihm die Lösung des Problems, aus der Formel einer Verbindung die Krystallform oder die möglichen Formen derselben *a priori* abzuleiten, gelungen sei.

Für die Erkenntniß der Beziehungen zwischen Zusammensetzung und Krystallform die solideste Grundlage, genauere Bestimmung der Zusammensetzung und der Krystallform von chemischen Verbindungen, zu erweitern, sind namentlich Rammelsberg und Marignac thätig gewesen; ersterer in seinem schon im vorhergehenden Jahresbericht, S. 19 erwähnten ersten Supplement zu seiner krystallographischen Chemie (1), letzterer in einer viele chemische und krystallographische Bestimmungen umfassenden Abhandlung (2). Die einzelnen Resultate finden sich in den folgenden Abschnitten dieses Berichtes bei den betreffenden Substanzen angegeben.

Marignac (3) hat, als allgemeineres Resultat chemisch-krystallographischer Bestimmungen, die Beziehungen her-

(1) Die neuesten Forschungen in der krystallographischen Chemie; Leipzig 1857. — (2) Ann. min. [5] XII, 1. — (3) Compt. rend. XLV, 650; Instit. 1857, 364; Arch. ph. nat. XXXVI, 207; Phil. Mag. [4] XV, 157.

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung und  
Krystallform.

vorgehoben, welche zwischen gewissen Gruppen in verschiedenen Systemen krystallisirender Substanzen stattfinden.

Es war schon früher wahrgenommen worden, daß innerhalb jedes einzelnen Systems es namentlich gewisse Winkelwerthe sind, denen sich die an den Formen vieler verschiedener Substanzen vorkommenden Winkel nähern; so giebt es in dem rhombischen Systeme viele Substanzen mit dem stumpferen Prismawinkel =  $117^\circ$  ungefähr, so in dem hexagonalen viele Rhomboëder, die dem des Kalkspaths nahe kommen, und wiederum viele andere Substanzen, an welchen der Endkantenwinkel des Rhomboëders ungefähr  $86^\circ$  ist. Die letztere Gruppe und ihre Beziehungen zu regulär krystallisirenden Substanzen hebt Marignac speciell hervor; er erinnert, daß in Rhomboëdern mit etwa diesem Endkantenwinkel oder in von solchen Rhomboëdern sich ableitenden Formen krystallisiren As, Te, Sb, Bi (viele andere Metalle krystallisiren regulär);  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Be}_2\text{O}_3$  (Marignac erinnert an Antimonoxyd und arsenige Säure, die auch in regulären Formen auftreten); KO,  $\text{BrO}_5$  (KO,  $\text{JO}_5$  krystallisirt regulär); ZnO (MgO und NiO krystallisiren regulär); CdS, NiS (ZnS krystallisirt regulär); AgJ (AgCl und AgBr krystallisiren regulär) u. a. Er theilt nicht die Ansicht, die in Rhomboëdern mit Kantenwinkeln von annähernd  $90^\circ$  krystallisirenden Substanzen seien mit analogen in Würfeln krystallisirenden geradezu als isomorph zu betrachten; gegen diese Anschauungsweise, Würfel und würfelähnliche Rhomboëder als isomorphe Formen zu betrachten und in diesem Isomorphismus die Ursache zu suchen, weshalb an den oben genannten rhomboëdrisch krystallisirenden Substanzen die Winkel des Rhomboëders nicht weit von denen des Würfels entfernt sind, spricht nach Marignac namentlich der Umstand, daß die Endkantenwinkel jener Rhomboëder keineswegs ein gleichmäßiges Schwanken um  $90^\circ$  herum zeigen, sondern viel häufiger 83 bis  $88^\circ$  sind, als 88 bis  $90^\circ$ , und sehr selten größer als  $90^\circ$ . Ohne eine andere Erklärung

zu geben, hebt er nur die angegebenen Thatsachen hervor, und daſs es auch in dem quadratischen System viele Substanzen giebt, bei welchen die Winkel der quadratischen Pyramide denen eines Regulär-Octäeders sehr nahe kommen; und hier hält er es, wegen der nahen Uebereinstimmung der Winkel, für zulässig, Isomorphismus innerhalb verschiedener Systeme (des quadratisch krystallisirenden chlors. Natrons oder jods. Ammoniaks z. B. mit dem regulär krystallisirenden chlors. Natron oder jods. Kali) anzunehmen.

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung und  
Krystallform.

Die häufige Uebereinstimmung der Winkelwerthe an ganz verschieden zusammengesetzten Krystallen desselben Systems hat auch H. J. Brooke (1) besprochen; derselbe bezeichnet diese Uebereinstimmung als geometrischen Isomorphismus der Krystalle. Er erörtert in eingehender Weise an natürlich vorkommenden Verbindungen, wie häufig und wie ausgedehnt solche Uebereinstimmungen sich zeigen, und daſs die Zahl der bereits bekannten Beispiele, wo an solchen Krystallen krystallographisch gleich zu bezeichnende Flächen unter nahezu demselben Winkel zusammenstoſsen, sich noch erheblich vergrößert, wenn man in gewissen Fällen andere Grundformen, als die gewöhnlich gewählt, annimmt.

Wir können hier die Untersuchungen über Endosmose und Diffusion der Flüssigkeiten nur kurz anführen. Ueber die Endosmose des Glaubersalzes hat W. Schmidt (2) Untersuchungen veröffentlicht; A. Fick (3) über Endosmose im Allgemeinen, namentlich die Unterscheidung einer

Endosmose.

(1) Phil. Trans. f. 1857, Part I, 29. — (2) Pogg. Ann. CII, 122. — (3) Versuche über Endosmose (aus d. von Moleschott herausgegebenen Unters. zur Naturlehre d. Menschen u. s. w., III), Frankfurt a. M. 1857.



Diffusion  
von Flüssig-  
keiten.

Porendiffusion von einer eigentlich endosmotischen Diffusion; Maggiorani (1) über das endosmotische Verhalten des Albumins, für welches er, Mialhe's (2) Behauptung entgegen, die Eihaut allerdings durchdringbar fand. — Th. Simmler und H. Wild (3) haben Mittheilungen gemacht über einige Methoden zur Bestimmung der bei der Diffusion einer Salzlösung in das reine Lösungsmittel auftretenden Constante.

Diffusion  
der Gase.

Bunsen (4) hat eine Untersuchung über die Diffusion der Gase veröffentlicht. — Graham war durch seine Versuche über die Diffusion der Gase durch poröse Scheidewände zu dem Resultate geführt worden, das Luftvolum, welches gegen ein unter constantem Druck durch eine poröse Scheidewand in die Atmosphäre diffundirtes Gasvolum ausgetauscht wird, stehe zu diesem letzteren in einem bestimmten Verhältniß, welches sich dem umgekehrten Verhältnisse der Quadratwurzeln aus den spec. Gewichten der betreffenden Gase mehr oder weniger näherte. Eine theoretische Erklärung hierfür glaubte man in der Annahme zu finden, daß ein Gas in ein anderes sich ebenso wie in den leeren Raum verbreite und die Bewegung hierbei mit derselben relativen Geschwindigkeit erfolge, mit welcher sie in dem luftleeren Raume vor sich gegangen sein würde. Es würde die Richtigkeit dieser Erklärung involviren, daß sich eine poröse Scheidewand wie ein System von feinen Oeffnungen in dünner Platte gegen Gase verhalte. Bunsen hat nun durch Versuche nachgewiesen, daß sich die Hohlräume einer Gyps-Scheidewand gegen hindurchströmende Gase nicht wie ein System von feinen Oeffnungen in dünner Platte, sondern wie ein System capillarer Röhren verhalten. Er hat weiter gezeigt, daß Absorptionerscheinungen, wie sie bei Gasen in Flüssig-

(1) Cimento VI, 70. — (2) Chimie appliquée à la physiologie et à la thérapeutique (Paris 1856), 187. — (3) Pogg. Ann. C, 217 u. 660. — (4) Gasometrische Methoden (Braunschweig 1857), 309 ff.

keiten auftreten, bei der Gasdiffusion durch Gyps-Scheidewände nicht mit ins Spiel kommen. Er fand bei genaueren Versuchen, als die früher angestellten waren, daß der Austausch zweier Gase keineswegs genau in dem umgekehrten Verhältniß der Quadratwurzeln der respectiven spec. Gewichte erfolgt. Bei Versuchen, wo zwischen Wasserstoffgas, das in einer mit einer Gyps-Scheidewand versehenen Röhre sich befand, und Sauerstoffgas, das in stetem Strome über die Scheidewand geleitet wurde, Diffusion statt hatte, verhielt sich, und zwar während der untersuchten Dauer der Diffusion constant, das einströmende Sauerstoffvolum zu dem ausströmenden Wasserstoffvolum wie 1 zu 3,345 (nach dem früher angenommenen Gesetz hätten sich diese Volume wie 1 zu 4 verhalten müssen). Bunsen zeigt noch, wie die Erscheinungen der Gasdiffusion darauf beruhen, daß die Sätze: innerhalb gewisser Grenzen ist die Geschwindigkeit, mit welcher eine Gasart eine poröse Scheidewand durchströmt, proportional 1) der Druckdifferenz des Gases oberhalb und unterhalb der Scheidewand, und 2) einem Reibungscoefficienten, welcher von der Natur des Gases und der Scheidewand abhängt — innerhalb ähnlicher Grenzen auch in Beziehung auf partiäre Pressungen gemischter Gase gültig sind. Er erörtert endlich, wie sich die Frage, ob ein Gas ein Gasgemenge sei oder nicht, oft auch in der Art entscheiden läßt, daß man das Gas analysirt, dann mit atmosphärischer Luft diffundirt und durch eine zweite Analyse ermittelt, ob sich in Folge der Diffusion das relative Volumverhältniß der Verbrennungsproducte geändert hat; tritt keine Aenderung in diesem Verhältniß ein, so kann das Gas kein Gemenge von mehreren sein.

Ueber die Diffusion der Gase durch feuchte Membranen lagen bis jetzt nur wenige Beobachtungen vor (1).

(1) Vgl. L. Gmelin's Handb. d. Chem., 4. Aufl., I, 25.

Diffusion  
der Gase.

Brimmeyr (1) hat Versuche über die Diffusion verschiedener Gase durch gleichmäßig feucht gehaltene thierische Blase ausgeführt, welche bestätigen, daß hierbei die Diffusionsgeschwindigkeit eines Gases außer von seiner relativen Dichtigkeitsdifferenz innerhalb und außerhalb des Diffusionsrohres wesentlich auch von seinem Absorptionscoefficienten für die die Membran benetzende Flüssigkeit abhängt, sofern das in größerer Menge absorbierte Gas in größerer Menge in dem andern sich verbreitet. So geht von einem mit Kohlensäure gefüllten Gefäße, welches mit feuchter Blase verschlossen in einem mit Wasserstoff- oder Sauerstoffgas gefüllten sich befindet, mehr Kohlensäure zu dem andern, specifisch leichteren Gas über, als umgekehrt, während bei trockenen porösen Scheidewänden mehr von dem specifisch leichteren Gas zu dem specifisch schwereren diffundirt, als umgekehrt.

Bestimmung  
des spec.  
Gew. fester  
Körper.

Volpicelli (2) hat allgemeine Formeln für die Theorie des Stereometers und die Berechnung der mit demselben angestellten Versuche mitgetheilt.

Bestimmung  
des spec.  
Gew. von  
Flüssig-  
keiten.

Lenz (3) veröffentlichte Bemerkungen über den Gebrauch des Fahrenheit'schen Aräometers, zunächst zur Bestimmung des Salzgehaltes des Meerwassers, aber auch allgemeinere Resultate über die Dimensionen der verschiedenen Theile des Apparats für gewisse Grenzen der Genauigkeit der damit zu erlangenden Resultate, die Anwendung des Apparats und die Berechnung der Versuche enthaltend. Ruau (4) empfahl in ausführlicher Weise

(1) Ueber die Diffusion der Gase durch feuchte Membranen (Inaugural-Dissertation); München 1857. — (2) Arch. ph. nat. XXXVI, 342. — (3) Petersb. Acad. Bull. XV, 827. — (4) Compt. rend. XLV, 442; Instit. 1857, 881.

Gewichtsariometer, wo das Volum des eingetaucht schwimmenden Theils dem metrischen Mafs- und Gewichtssystem entsprechen, nämlich genau 1 Deciliter oder auch 1 Centiliter betragen soll.

H. Sainte-Claire Deville und L. Troost (1) haben Versuche beschrieben, die Dampfdichte für höhere Temperaturen, als bis jetzt gewöhnlich innerhalb der Versuchsgrenzen lagen, nach dem Dumas'schen Verfahren zu bestimmen, und sie haben die Resultate angegeben, welche sie für die Dampfdichte einiger schwerer flüchtiger Substanzen erhielten. Sie erhitzen in einem eisernen Dampfbade den Glasballon entweder im Dampf von siedendem Quecksilber, entsprechend einer Temperatur von  $350^{\circ}$ , oder im Dampf von siedendem Schwefel, entsprechend einer Temperatur von  $440^{\circ}$  (2); die Temperatur im Strom eines dieser Dämpfe ist so constant, daß die Anwendung eines Luftthermometers sich als überflüssig erwies. Bezüglich der Einzelheiten des Apparats müssen wir auf die Abhandlung verweisen, und führen hier nur die Resultate an. Chloraluminium ergab im Mittel mehrerer gut stimmender Versuche bei  $350^{\circ}$  die Dampfdichte 9,35, bei  $440^{\circ}$  9,34 (für  $\text{Al}_2\text{Cl}_3$  berechnet sich für eine Condensation auf 2 Volume 9,31), Eisenchlorid bei  $440^{\circ}$  11,39 (berechnet für  $\text{Fe}_2\text{Cl}_3$  und eine Condensation auf 2 Volume 11,25), Quecksilberchlorür 8,21 (Mitscherlich hatte 8,35 gefunden; für  $\text{Hg}_2\text{Cl}$  und eine Condensation auf 4 Volume berechnet sich 8,15), Chlorzirkonium bei  $440^{\circ}$  8,15. Für das Chlorzirkonium als  $\text{ZrCl}$  (wo  $\text{Zr} = 22,4$ ) berechnet sich für eine Condensation auf 1 Volum die Dampfdichte 8,0, während

Bestimmung  
des spec.  
Gew. von  
Dämpfen.

(1) Compt. rend. XLV, 821; Instit. 1857, 280; Ann. Ch. Pharm. CV, 218; im Auss. Arch. ph. nat. [nouvelle période] I, 191. — (2) Nach Dumas' Bestimmung des Siedepunkts des Schwefels. Deville und Troost geben an, nach ihren Versuchen liege der Siedepunkt des Schwefels etwas höher, was indessen für die obigen Versuche nicht von irgend erheblichem Belang sei.

für die Formel  $Zr_2Cl_3$  (wo  $Zr = 33,6$ ) die ungewöhnliche Condensation auf 3 Volume anzunehmen wäre; die Formel  $ZrCl$  für Chlorzirkonium,  $ZrO$  für Zirkonerde gewinnt hiermit größere Wahrscheinlichkeit. Deville und Troost sind geneigt, das Chlorzirkonium als  $ZrCl_2$  (wo  $Zr = 44,8$  ist und Condensation im Dampfzustand auf 2 Volume stattfindet) und als dem Chlorsilicium, dieses als  $SiCl_2$  angenommen, analog zu betrachten. — Deville und Troost hoffen übrigens, die Bestimmung der Dampfdichte bei noch höheren Temperaturen, im Zinkdampf, auszuführen, und hierbei Porcellanballons anzuwenden, deren dünner Hals sich mittelst des Knallgasgebläses zuschmelzen lasse.

Bestimmung  
des spec. Gew.  
von Gasen.

Bunsen (1) beschrieb ein Verfahren, nach welchem, durch Wägung eines erst mit dem zu untersuchenden Gas und dann mit Luft gefüllten kleinen Ballons, das spec. Gewicht auch kleinerer Mengen Gas mit einer für die meisten Zwecke hinreichenden Genauigkeit bestimmt werden kann. Bezüglich der Einzelheiten dieses Verfahrens, nach welchem Bunsen z. B. in einem etwa 44 CC. fassenden Ballon das spec. Gew. des Brommethylgases zu 3,253 bestimmte (berechnet ist dasselbe = 3,224), müssen wir auf die unten angeführte Schrift verweisen; ebenso bezüglich einer anderen sinnreichen Methode, für noch kleinere Mengen Gas das spec. Gew. zu ermitteln, welche sich darauf gründet, daß die spec. Gewichte zweier Gase, die aus engen Oeffnungen in dünner Platte strömen, sich nahezu verhalten wie die Quadrate ihrer Ausströmungsgeschwindigkeiten.

Beziehungen  
zwischen  
Zusammensetzung und  
spec. Gew. bei festen  
und flüssigen Verbindungen.

A. E. Nordenskiöld (2) hat einen Versuch veröffentlicht, das spec. Gewicht chemischer Verbindungen theoretisch zu berechnen. Die diesem Bericht gesteckten Grenzen erlauben nicht, seine Entwicklungen, die sich

(1) Gasometrische Methoden (Braunschweig 1857), 122. — (2) Acta soc. sc. Fenn. V, 289; Pogg. Ann. CII, 387.

nicht wohl auszugsweise wiedergeben lassen, hier in eingehender Weise darzulegen. Wir müssen uns begnügen, anzuführen, daß Nordenskiöld zu dem Resultate kommt, das spec. Gewicht  $S$  einer starren oder tropfbar-flüssigen Verbindung vom Aequivalentgewichte  $M$  sei gegeben durch die Formel

$$\frac{M}{S^{\frac{1}{2}}} = \frac{m}{s^{\frac{1}{2}}} + \frac{m_I}{s_I^{\frac{1}{2}}} + \frac{m_{II}}{s_{II}^{\frac{1}{2}}} \dots\dots,$$

in welcher  $m, m_I, m_{II} \dots$  die Aequivalentgewichte der Bestandtheile bedeuten und  $s, s_I, s_{II} \dots$  die beobachteten spec. Gewichte derselben *oder* einfache Multipla (nach 2 o. 3) oder seltener Submultipla (nach  $\frac{3}{4}$  o.  $\frac{4}{5}$ ) dieser beobachteten spec. Gewichte. Die Annahme, daß ein Bestandtheil einer chemischen Verbindung in dieser mit einem spec. Gewicht enthalten sein könne, welches zu dem spec. Gewicht desselben Körpers im freien Zustand in einem einfachen Verhältnisse stehe, bildete bekanntlich die Grundlage von der durch Schröder (1) früher (1840) aufgestellten Theorie der spec. Volume der Verbindungen; Nordenskiöld hebt zu Gunsten der von ihm befolgten Betrachtungsweise hervor, daß er weniger und einfachere Abänderungsverhältnisse der spec. Gewichte annehme, als dies Schröder gethan. — Für solche Elemente, deren spec. Gewicht für den freien und starren Zustand noch nicht beobachtet wurde, berechnet Nordenskiöld dasselbe aus dem der Verbindungen mit Körpern von bekanntem spec. Gewicht, die oben gegebene Formel benutzend. — Auf diese Grundlagen hin leitet Nordenskiöld das theoretische spec. Gew. einer großen Zahl von künstlich dargestellten und natürlich vorkommenden starren Verbindungen ab; die Resultate sind sehr häufig mit denen der directen Beobachtungen wohl übereinstimmend; bei

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung und  
spec. Gew.  
bei festen  
u. flüssigen  
Verbin-  
dungen.

(1) Pogg. Ann. L, 558.

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung und  
spec. Gew. bei  
festen und  
flüssigen  
Verbin-  
dungen.

einer nicht kleinen Zahl von Fällen zeigen sich indessen erhebliche Differenzen. — Dieselbe Formel legt Nordenskiöld seinen Berechnungen des spec. Gewichts tropfbarflüssiger Verbindungen zu Grunde; er leitet die spec. Gewichte ab, welche den Bestandtheilen solcher Verbindungen, namentlich den Elementen flüssiger organischer, in ihnen bei 0° beizulegen seien. Er nimmt an, dasselbe Element könne in solchen Verbindungen bei derselben Temperatur ein verschiedenes spec. Gewicht haben, einmal, je nachdem es innerhalb oder außerhalb eines Radicals steht, und dann auch, je nachdem es außerhalb eines Radicals in Verbindungen enthalten ist, die einem oder die einem anderen Typus angehören. Er berechnet hiernach, meistens in großer Uebereinstimmung mit den Resultaten der Versuche, das spec. Gewicht vieler organischer Flüssigkeiten für 0°. — H. Kopp hatte gezeigt, daß die Betrachtung der spec. Volume der Flüssigkeiten zu einfachen Resultaten führt, wenn man dieselben für solche Temperaturen vergleicht, bei welchen die Dämpfe der Flüssigkeiten gleiche Spannkraft besitzen; Nordenskiöld hofft, daß wenn diese Betrachtungsweise für verschiedene Temperaturen (solche von gleicher Spannkraft der Dämpfe) und seine eigene für eine constante Temperatur sich bewähren, der Vergleich beider zu bemerkenswerthen Schlüssen auf das Verhältniß zwischen der Spannkraft der Dämpfe und den Volumen bei ungleichen Temperaturen leiten werde.

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung u.  
spec. Gew. bei  
Gasen u.  
Dämpfen.

Die Berechnung des theoretischen spec. Gewichts gas- oder dampfförmiger Verbindungen von bekannter Zusammensetzung wird gewöhnlich in der Art ausgeführt, daß die spec. Gewichte der in die Verbindung eingehenden Elemente als (durch den Versuch oder durch eine auf das Gay-Lussac'sche Gesetz und Analogieen gestützte Hypothese) bekannt angenommen werden, und daß aus den spec. Gewichten dieser Elemente und der Betrachtung, wie viel Volume derselben, im Gas- oder Dampfzustand, als sich verbindend anzunehmen sind und welches Volum die so

entstehende Verbindung erfüllt, das theoretische spec. Gewicht der Verbindung abgeleitet wird. Ein schon früher (1) von H. Kopp gemachter Vorschlag, das theoretische spec. Gewicht solcher Verbindungen in einfacherer und von Hypothesen freier Weise, nur das Aequivalentgewicht der Verbindung als Ausgangspunkt nehmend, zu berechnen, ist in Erinnerung gebracht worden (2). Bezieht man das spec. Gewicht einer gasförmigen Verbindung auf das der atmosphärischen Luft, das Aequivalentgewicht auf das des Wasserstoffs als Einheit, so ist, beide Bestimmungen als genau vorausgesetzt, der Quotient aus dem spec. Gewicht in das Aequivalentgewicht entweder = 7,22 (einer Condensation auf 1), oder = 14,44 (auf 2), oder = 28,88 (auf 4 Volume entsprechender Normalquotient); andere Quotienten (Condensationen) kommen nur sehr selten vor. Dividirt man mit dem durch einen Versuch annähernd richtig gefundenen spec. Gewicht in das durch die chemische Untersuchung festgestellte Aequivalentgewicht, so wird der Quotient einem der obigen Normalquotienten nahe kommen; die Division mit dem so angezeigten Normalquotienten in das Aequivalentgewicht giebt unmittelbar das theoretische spec. Gewicht der Verbindung. Mit dem Normalquotienten ist auch die der Formel der Verbindung entsprechende Condensation angezeigt. Kopp hebt noch hervor, daß das spec. Gewicht einer gas- oder dampfförmigen Verbindung überhaupt mehr durch das Aequivalentgewicht derselben bedingt wird, als dadurch, die Vereinigung welcher Elemente das Aequivalentgewicht entstehen läßt. So haben  $C_{12}H_{14}O_2$  (Caproylalkohol),  $C_{10}H_{10}O_4$  (propions. Aethyl) und  $C_6H_6O_6$  (wasserfreie Essigsäure) bei sehr verschiedener Zusammensetzung gleiches Aequivalentgewicht und gleiche

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung u.  
spec. Gew.  
bei Gasen u.  
Dämpfen.

(1) Vgl. Liebig's Anleitung zur Analyse organischer Körper (Braunschweig 1853), 127. — (2) Compt. rend. XLIV, 1847; Instit. 1857, 224; Chem. Centr. 1857, 594; Phil. Mag. [4] XIV, 234; Sill. Am. J. [2] XXIV, 422.



Beziehungen zwischen Zusammensetzung u. spec. Gew. bei Gasen u. Dämpfen. Dampfdichte; so  $C_{12}H_6O_2$  (Phenol) und  $C_4H_6S_4$  (Zweifach-Schwefelmethyl), u. a. Die Dampfdichten von Körpern von gleichem Aequivalentgewicht sind entweder gleich oder stehen in einfachen Verhältnissen zu einander.

W. Knop (1) und Gibbs (2) nahmen Anlaß, den schon früher gemachten Vorschlag wieder zu empfehlen, die spec. Gewichte gas- und dampfförmiger Körper auf das des Wasserstoffs als Einheit zu beziehen. Es ist alsdann das theoretische spec. Gewicht dem Aequivalentgewicht (dieses gleichfalls auf  $H = 1$  bezogen) gleich bei Körpern, welche Condensation auf 2 Vol. zeigen (bei welchen 1 Aeq. den zweifachen Raum erfüllt, wie 1 Aeq. Sauerstoffgas), zweifach so groß oder halb so groß bei solchen, welche Condensation auf 1 oder auf 4 Vol. zeigen.

Eingehender hat Boedeker (3) einen im Wesentlichen hiermit übereinstimmenden Vorschlag — genauer : die spec. Gewichte der Gase und Dämpfe auf das des Sauerstoffgases = 16 zu beziehen — entwickelt. Die Zahlen für die spec. Gewichte sollen in Decigrammen die Gewichtsmengen ausdrücken, welche 1119,05 CC. = 1 Normalmaß des gas- oder dampfförmigen Körpers, bei 0° und unter 760<sup>mm</sup> Quecksilberhöhe Druck gedacht, wiegen. Diese Zahlen ( $m$ ) coincidiren mit den Aequivalentgewichten ( $p$ ; diese auf  $H = 1$  bezogen), oder stehen in einfachen Verhältnissen zu ihnen. Boedeker bezeichnet die Gase hinsichtlich der bei ihnen stattfindenden s. g. Condensation anders, als dies jetzt gewöhnlich üblich ist, indem er nicht den von 1 Aeq. Sauerstoffgas, sondern den von 1 Aeq. Wasserstoffgas erfüllten Raum als die Volumeinheit annimmt; danach, wie viel Normalmaße die durch das Aequivalentgewicht

(1) Chem. Centr. 1857, 902. — (2) Sill. Am. J. [2] XXIV, 422. —

(3) Die gesetzmäßigen Beziehungen zwischen Zusammensetzung, Dichtigkeit und der spec. Wärme der Gase (Göttingen 1857); im Ausz. Nachrichten von d. Univ. u. d. k. Gesellsch. der Wissensch. zu Göttingen, 1857, Nr. 11; Ann. Ch. Pharm. CIV, 205; Chem. Centr. 1858, 210.

(in Decigrammen gedacht) gegebene Menge eines Gases bei 0° und 760<sup>mm</sup> Druck erfüllt (oder nach dem Quotienten

Beziehungen zwischen  
Zusammensetzung u.  
spec. Gew.  
bei Gasen u.  
Dämpfen.

$\frac{p}{m}$ ), classificirt er die Gase als hectometrische o. sechsteilmassige (bisher: Condensation auf  $\frac{1}{3}$  Volum), hemimetrische o. halbmassige (Cond. auf 1 Vol.), monometrische o. einmassige (Cond. auf 2 Vol.), dimetrische o. zweimassige (Cond. auf 4 Vol.) u. s. w. Er discutirt, ob und welche anderen Categorien noch vorkommen, und daſs mit Ausnahme weniger tetrametrischer Gase die Gase aller anderen bisher untersuchten zusammengesetzten Körper dimetrische und die Formeln derselben nöthigenfalls zur Uebereinstimmung hiermit abzuändern seien. Hinsichtlich der ausführlicheren Entwicklungen müssen wir auf die Abhandlung selbst verweisen. — Weiter erörtert Boedeker die Frage, wie man sich die elementaren Gase in gasförmigen Verbindungen rücksichtlich ihrer Condensation vorzustellen habe. Wir können hier nur die Sätze anführen, welche Boedeker aufstellt als die die bezüglichen Erscheinungen am einfachsten erklärenden: 1) Wenn 1 Vol. eines Gases sich mit 1 Vol. eines anderen verbindet, so erfolgt die Vereinigung ohne Verdichtung; 2) wenn 1 Vol. eines Gases sich mit 2 Vol. eines anderen verbindet, so wird das 1 Vol. des ersteren nicht verdichtet, die 2 Vol. des letzteren werden aber auf die Hälfte verdichtet; 3) wenn 4 Vol. Gas zur Verbindung zusammentreten, gleichviel ob 1 Vol. des einen mit 3 Vol. des anderen, oder 2 Vol. von jedem, so wird jedes in die Verbindung eintretende Volum auf die Hälfte verdichtet.

S. Nasmyth (1) hat behauptet, die bei dem Wasser beobachtete und als eine ausnahmsweise Erscheinung betrach-

Schmelzen.

(1) Pharm. J. Trans. XVII, 222; Instit. 1857, 835.

Jahresber. f. Chem. u. s. w. für 1857.

**Schmelzen.** tete Thatsache, daß es sich bei dem Erstarren ausdehnt, sei eine nach den Erfahrungen der Praxis bei allen schmelzbaren Substanzen stattfindende; Metalle, Glas und organische Substanzen seien alle bei ihrem Schmelzpunkt im geschmolzenen Zustande specifisch schwerer als im festen; und er muthmaßt auch, daß sie im flüssigen Zustande, wie das Wasser, eine Temperatur der größten Dichtigkeit haben. Solche Behauptungen sind schon öfter aufgestellt worden; für die Substanzen, deren Volumänderung im Moment des Schmelzens genauer bestimmt werden konnte (1), ergab sich, mit Ausnahme des Wassers, in der Regel Ausdehnung.

E. Desains (2) hat das Erstarren unter ihren Schmelzpunkt abgekühlter flüssiger Substanzen erörtert, in Beziehung darauf, wie die Effecte (Erstarren mit Temperaturerhöhung nicht bis zum Schmelzpunkt oder bis zu demselben; vollständiges oder theilweises Erstarren) verschieden sein können je nach der Abkühlung unter den Schmelzpunkt, den spec. Wärmen im flüssigen und im festen Zustand und der latenten Schmelzwärme. Er hebt hervor, daß die Bestimmung des Schmelzpunkts durch die Ermittlung der Temperatur, welche ein nach dem Schmelzen unter seinen Schmelzpunkt abgekühlter Körper bei dem Erstarren zeigt, nur dann richtige und constante Resultate giebt, wenn die Flüssigkeit nur theilweise, unrichtige und wechselnde aber, wenn sie nach allzuweit unter den Schmelzpunkt vorgeschrittener Erkaltung sofort vollständig erstarrt.

Schaffgotsch (3) hat dafür, daß die Mischung zweier schmelzbarer Substanzen gewöhnlich eine Erniedrigung des Schmelzpunkts, selbst bis unter den Schmelzpunkt des niedriger schmelzenden Bestandtheiles, zeigt, einige Beispiele mitgetheilt. Für essigs. Kali beobachtete er den Erstarrungspunkt  $292^{\circ}$ , für essigs. Natron  $319^{\circ}$ , für eine

(1) Vgl. Jahresber. f. 1855, 89. — (2) Instit. 1857, 257. — (3) Pogg. Ann. CII, 293.

Mischung beider Salze nach gleichen Aequivalenten 224°. Schmelzen.  
 Weiter fand Schaffgotsch (es wurde für die folgenden Angaben die Abkühlung des über den Schmelzpunkt erhitzt gewesenen Körpers beobachtet und als Erstarrungspunkt die Temperatur genommen, bei welcher die größte Verzögerung im Erkalten sich zeigte; die Angaben sind, annähernd mindestens, dafür corrigirt, daß der in der Thermometerröhre befindliche Quecksilberfaden nicht die Temperatur des in dem Thermometergefäß enthaltenen Quecksilbers hatte) den Erstarrungspunkt für salpeters. Natron 313°, für salpeters. Kali 338°, für Mischungen beider Salze mit *A* pC. salpeters. Kali in 100 Th. der Mischung die folgenden Erstarrungspunkte (*E*) :

<i>A</i>	<i>E</i>	<i>A</i>	<i>E</i>	<i>A</i>	<i>E</i>	<i>A</i>	<i>E</i>	<i>A</i>	<i>E</i>
10	298°	37,3	248°	43,9	236°	60	230°	80	280°
20	281	40	244	50	229	70	250	90	811
30	262	41,1	242	54,8	226	70,4	251		

Den niedrigsten Erstarrungspunkt zeigt die 54,3 pC. Kalisalz enthaltende Mischung beider Salze nach gleichen Aequivalenten (1).

Bekanntlich ist das Product aus der spec. Wärme der Elemente im starren Zustand in ihr Aequivalentgewicht, wenn man die gewöhnlich und auch in diesen Berichten angenommenen Aequivalentgewichte der Rechnung zu Grunde legte, nicht immer (annähernd) eine und dieselbe Zahl, sondern bei gewissen Elementen (Silber, den Alkalimetallen, Wismuth, Antimon, Arsen, Phosphor, Gold, Jod, Brom und, der Analogie nach, Chlor) doppelt so groß, als bei den anderen. Die chemischen Aequivalentgewichte sind nicht stets zugleich auch thermische (solche Quantitäten ausdrückende Gewichte, die, damit sie um gleich viel Grade

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung und  
spec. Wärme  
bei Gasen  
und  
Dämpfen.

(1) Person (Jahresber. f. 1847 u. 1848, 79 f.; f. 1849, 88) hatte bereits, wie auch Schaffgotsch nachträglich erinnert (Pogg. Ann. CII, 644), die Schmelzpunkte von salpeters. Kali, salpeters. Natron und der Mischung gleicher Aequivalente beider Salze bestimmt.

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung und  
spec. Wärme  
bei Gasen  
und  
Dämpfen.

erwärmt werden, gleich viel Wärme aufnehmen), sondern wenn man bei Kupfer, Schwefel und der Mehrzahl der im starren Zustande auf ihre spec. Wärme untersuchten Elemente chemisches und thermisches Aequivalent gleichsetzt, entspricht bei anderen (Silber, Alkalimetallen und den anderen oben genannten) 1 chemisches Aequivalent 2 thermischen. Früher (1) ist schon für starre Verbindungen darauf aufmerksam gemacht worden, dafs, wenn man ihre spec. Wärme mit dem Aequivalentgewicht multiplicirt und in dieses Product mit der Anzahl der in 1 Aeq. der Verbindung enthaltenen thermischen Aequivalente von Elementen dividirt, sich als Quotient häufig eine nahezu constante Gröfse ergibt.

Es schließt sich an diese Versuche, zwischen der Zusammensetzung von Verbindungen und ihrer spec. Wärme einen Zusammenhang nachzuweisen, eine Untersuchung Boedeker's (2) an, welche die spec. Wärme gas- oder dampfförmiger Verbindungen erörtert. Die Gesetzmäßigkeit, welche Boedeker ausspricht und an Regnault's Bestimmungen der spec. Wärme für verschiedene Gase und Dämpfe (3) zu beweisen sucht, läßt sich, wenn man die spec. Wärme ( $W$ ; für constanten Druck) auf die des Wassers als Einheit bezieht, der früher für viele starre Verbindungen hervorgehobenen entsprechend so ausdrücken: bei gas- oder dampfförmigen Verbindungen giebt das Product aus dem Aequivalentgewicht  $A$  (welches durch eine Formel gegeben ist, die einer Condensation auf 4 Volume entspricht) in die spec. Wärme  $W$  bei Division durch  $s$ , die Anzahl der darin enthaltenen thermischen Aequivalente von Elementen, als Quotienten annähernd dieselbe Zahl, und zwar ist, während bei H, O, C, S, Si ( $= 14,2$ ), Ti, Sn 1 chem. Aeq. 1 thermischen entspricht, 1 chem. Aeq. N, P o. As

(1) Vgl. Jahresber. f. 1852, 52. — (2) In der S. 16 angef. Schrift.  
— (3) Jahresber. f. 1853, 79 f.

für 2, 1 chem. Aeq. Cl, Br o. J für 3, 1 chem. Aeq. Cy = C<sub>2</sub>N (den darin enthaltenen Elementen gemäß) für 4 thermische Aequivalente zu rechnen (1). Die folgende Zusammenstellung enthält für einige Gase und Dämpfe die von Regnault bestimmte spec. Wärme  $W$ , das Aequivalentgewicht  $A$  für eine Condensation auf 4 Volume, den Werth von  $s$  wie er aus den eben mitgetheilten Annahmen folgt, und den Werth von  $\frac{W \cdot A}{s}$  welcher nach Boedeker nahezu constant ist.

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung und  
spec. Wärme  
bei Gasen  
und  
Dämpfen.

		$W$	$A$	$s$	$\frac{W \cdot A}{s}$
Wasser	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	0,4750	18	4	2,137
Kohlenoxyd	C <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	0,2479	28	4	1,735
Stickoxyd	NO <sub>2</sub>	0,2315	30	4	1,736
Chlorwasserstoff	ClH	0,1845	36,5	4	1,684
Ammoniak	NH <sub>3</sub>	0,5080	17	5	1,727
Aethylen	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	0,3694	28	8	1,293
Chlorarsen	AsCl <sub>3</sub>	0,1122	181,5	11	1,851
Alkohol	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	0,4513	46	12	1,730
Aceton	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	0,4125	58	14	1,709
Zinnchlorid	Sn <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub>	0,0939	258	14	1,730
Benzol	C <sub>12</sub> H <sub>6</sub>	0,3754	78	18	1,627
Essigs. Aethyl	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	0,4008	88	20	1,763

(1) Diese Annahmen, als wieviel Aequivalenten zum Zweck der Betrachtung thermischer Verhältnisse (wieviel thermischen Aequivalenten, wie wir der Kürze wegen sagen) 1 chemisches Aequivalent der in den Verbindungen enthaltenen Elemente entsprechend anzusehen sei, gründen sich nur darauf, durch welche Annahmen möglichste Uebereinstimmung zwischen Rechnung und Beobachtung erzielt werde, nicht darauf, in welchem Verhältniß thermische und chemische Aequivalente bei den Elementen im freien gas- oder dampfförmigen Zustande stehen. Es ist z. B. (da das Product aus der von Regnault bestimmten spec. Wärme bei constantem Druck in das Aequivalentgewicht bei O = 1,7456, bei H = 3,4046, bei N = 3,4160, bei Cl = 4,3097, bei Br = 4,4144), wenn man bei Sauerstoffgas chemisches und thermisches Aequivalent gleich setzt, bei Wasserstoffgas und Stickgas 1 chemisches Aequivalent 2 thermischen Aequivalenten entsprechend, während Chlorgas und Bromdampf wohl unter sich, aber nicht im Vergleich zu den vorhergehenden Elementen ein einfaches Verhältniß zwischen den chemischen und ther-

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung und  
spec. Wärme  
bei Gasen  
und  
Dämpfen.

Diese Zusammenstellung läßt sowohl die Uebereinstimmung vieler Zahlen der letzten Columnne als auch die manchmal nicht unerheblichen Abweichungen ersehen; eine vollständige Mittheilung, wie sich diese Zahlen bei allen von Regnault untersuchten Gasen und Dämpfen ergeben, findet hier nicht Platz. Nach Boedeker wäre allgemein  $\frac{W \cdot A}{s} = 1,7023$ .

Wir haben hier die Regelmäßigkeit, welche nach Boedeker bezüglich der spec. Wärme (für constanten Druck) gas- und dampfförmiger Verbindungen stattfindet, so dargestellt, wie sie im Anschluß an frühere verwandte Untersuchungen auszudrücken wäre. Boedeker selbst hat sie in anderer Weise ausgesprochen. Er bezieht, wie das spec. Gewicht im Dampf- oder Gaszustand (vgl. S. 16) und das Aequivalentgewicht, auch die spec. Wärme auf die des Wasserstoffs als Einheit. Da bei Verbindungen, deren Formeln einer Condensation auf 4 Volume entsprechen,  $A = 2m$  ist (wenn  $m$  das spec. Gewicht, bezogen auf das des Wasserstoffs als Einheit), und da die auf die des Wasserstoffs als Einheit bezogene spec. Wärme  $w = \frac{W}{3,4046}$  (weil 3,4046 die spec. Wärme des Wasserstoffgases, bezogen auf die des Wassers als Einheit) ist, so geht die oben gegebene Formel  $\frac{W \cdot A}{s} = 1,7023$  über in  $\frac{w \cdot 2m}{s} = \frac{1,7023}{3,4046} = 0,5$  und daraus wird  $w = \frac{s}{4m}$ ; es ergibt sich weiter die spec. Wärme für gleiche Volume  $mw = w' = \frac{s}{4}$ . Die Tabellen, in welchen Boedeker die nach diesen Formeln sich be-

mischen Aequivalenten hervortreten lassen. Bei der Regelmäßigkeit bezüglich der spec. Wärme starrer Verbindungen, an welche im Eingange dieses Referats erinnert wurde, wird hingegen die Anzahl thermischer Aequivalente, die 1 chemisches Aequivalent eines Elementes repräsentirt, davon entnommen, welches Verhältniß zwischen chemischem und thermischem Aequivalent die Beobachtung der spec. Wärme für das Element im freien Zustand ergeben hat.

rechnenden spec. Wärmen für gleiche Gewichte und für gleiche Volume mit den aus Regnault's Versuchen sich ergebenden vergleicht, zeigen (wie schon aus der obigen Zusammenstellung zu entnehmen) neben vielen Fällen, wo Uebereinstimmung da ist, auch manche, wo die Differenzen erheblich sind (1). Boedeker erörtert noch, wie man aus der spec. Wärme für gleiche Volume, wenn sie für gas- oder dampfförmige Verbindungen bekannt ist, mit Hülfe der Formel  $w' = \frac{s}{4}$  oder  $s = 4 w'$  auf die Zahl der jede Verbindung zusammensetzenden thermischen Aequivalente und damit auf das wahre Aequivalentgewicht und die richtige Formel der Verbindung selbst schliessen könne.

Beziehungen  
zwischen  
Zusammen-  
setzung und  
spec. Wärme  
bei Gasen  
und  
Dämpfen.

Die Atomgewichte der Elemente, die Regelmäßigkeiten, welche sich in ihnen zeigen, die Gruppierung der Elemente nach diesen Regelmäßigkeiten, und die Untersuchung wie im Zusammenhang mit den letzteren auch bestimmte Beziehungen in den physikalischen und den chemischen Eigenschaften der in Eine Gruppe gehörigen Elemente sich nachweisen lassen, sind der Gegenstand einer größeren Zahl von Abhandlungen gewesen. Wir geben hier eine kurze Uebersicht über diejenigen Aufsätze, in welchen die Betrachtung hierhergehöriger Gegenstände in allgemeinerer Weise versucht ist; die Untersuchungen, welche Atomge-

Atom-  
gewichte der  
Elemente  
und Regelmäßigkeiten  
in denselben.

(1) Schiff (Ann. Ch. Pharm. CIV, 332) sucht für einige dieser Fälle die Differenzen zwischen Rechnung und Beobachtung durch die Annahme zu beseitigen oder zu vermindern, 1 chem. Aeq. Sauerstoff oder Schwefel repräsentire nur, wenn innerhalb eines Radicals stehend, 1 therm. Aeq., wenn aber außerhalb eines Radicals stehend,  $\frac{3}{2}$  therm. Aeq. Auch scheint er geneigt, in einigen Verbindungen 1 chem. Aeq. Kohlenstoff als nur  $\frac{1}{2}$  therm. Aeq. repräsentierend zu betrachten.



Atom-  
gewichte  
der Elemente  
und Regel-  
mäßigkeiten  
in denselben.

wichtsbestimmungen für einzelne Elemente sich zur Aufgabe stellten, sind in dem folgenden Abschnitte dieses Berichtes angeführt.

H. Rose (1) hat in ausführlicher Weise darzulegen gesucht, daß es aus wissenschaftlichen Gründen geboten sei, im Wesentlichen zu den Atomgewichten zurückzukehren, wie sie Berzelius festgesetzt hatte; natürlich mit Berücksichtigung der Correctionen in den Atomgewichtszahlen, welche spätere Untersuchungen als begründete ergeben haben. Er spricht sich dagegen aus, bei Wasserstoff, Stickstoff, Chlor, Brom und Jod die Atomgewichte im Vergleich zu dem des Sauerstoffs doppelt so groß, als dies Berzelius gethan, anzunehmen, namentlich an den Isomorphismus des übermangans. und des überchlors. Kali's erinnernd, welche Salze bei dem verdoppelten Atomgewicht des Chlors ( $\text{KO}$ ,  $\text{ClO}_7$  und  $\text{KO}$ ,  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ ) nicht mehr analog sind. Er erörtert, daß die Annahme der verdoppelten Atomgewichte für Phosphor, Arsen, Antimon und Wismuth namentlich für die Oxyde der drei letzteren Elemente Formeln giebt, die denen ähnlich sich verhaltender Oxyde nicht analog sind; daß z. B. die nach dieser Annahme  $\text{AsO}_3$ ,  $\text{SbO}_3$ ,  $\text{BiO}_3$  zu schreibenden Verbindungen, welche den Character schwacher Säuren oder bestimmt den von Basen haben, Formeln erhalten, welche stärker saure Eigenschaften für sie sollten voraussetzen lassen, und daß das Wismuthoxydul, eine Base, nach dieser Annahme die Formel  $\text{BiO}_3$  erhält, welche auf die Eigenschaften eines Hyperoxyds oder eines schon ziemlich electronegativen Oxyds (wie  $\text{SnO}_2$  oder  $\text{TiO}_2$ ) müßte schließen lassen. Rose ist weiter der Ansicht, daß die Berzelius'schen Atomgewichte die Beziehungen dieser Eigenschaft zu anderen physikalischen Eigenschaften, zum spec. Gewicht im Gas-

(1) Berl. Acad. Ber. 1857, 18; Pogg. Ann. C, 270; Chem. Centr. 1857, 209; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 333, 496.

oder Dampfzustand sowie zu der spec. Wärme im nicht-gasförmigen und (bei mehreren Elementen mindestens) im gasförmigen Zustand besser repräsentiren, als die jetzt gebräuchlicheren (auch in diesem Jahresbericht noch gebrauchten), namentlich von L. Gmelin eingeführten. Er sucht zu zeigen, Berzelius' ursprüngliche Annahme, die Gewichte gleicher Volume der Gase elementarer Körper stehen im Verhältniß der Atomgewichte, könne noch als gültig betrachtet werden, und die so sehr zahlreichen Ausnahmen, die sich auch bei Annahme der Berzelius'schen Atomgewichtszahlen nach den jetzt vorliegenden Bestimmungen der Dampfdichte der Elemente ergeben, seien wohl nur scheinbare und darauf beruhend, daß die Dampfdichte bei Temperaturen bestimmt sei, welche dem Siedepunkt noch so nahe liegen, daß hier für die betreffenden Körper das Mariotte'sche Gesetz nicht gültig und die Ausdehnung eine andere sei als die der eigentlichen Gase. Letzteren Umstand namentlich glaubt Rose nicht nur für die Fälle, wo das spec. Gewicht größer gefunden wurde als dem Berzelius'schen Atomgewicht entspricht, sondern auch für die, wo es kleiner gefunden wurde (wie bei dem Quecksilber), als die Ausnahmen beseitigend betrachten zu dürfen. (Innerhalb der Temperaturen über dem Siedepunkt eines Körpers, wo solche Umstände vorhanden sind, ist das spec. Gewicht des Dampfes keine constante Größe; es ist nicht nachgewiesen, daß das spec. Gewicht des Dampfes von Phosphor, Arsen, Schwefel, Quecksilber sich mit der Temperatur ändert; der Umstand, daß die durch die Versuche gefundenen Dampfdichten in sehr einfachen Beziehungen zu den Atomgewichten stehen, macht es unwahrscheinlich, daß jene Dampfdichten variable Zahlen und Rose's Ansichten über sie gegründet seien.) Bei Annahme der Berzelius'schen Atomgewichte ergibt sich bekanntlich für eine größere Zahl von Elementen annähernde Uebereinstimmung in den Producten aus der spec. Wärme in das Atomgewicht, als bei Annahme der Gmelin'schen; Rose tritt, damit diese

Atom-  
gewichte  
der Elemente  
und Regel-  
mäßigkeiten  
in denselben.

Atom-  
gewichte  
der Elemente  
und Regel-  
mässigkeiten  
in denselben.

Uebereinstimmung möglichst allgemein stattfinde, auch dem für das Silber schon früher, für die Alkalimetalle von Regnault (1) gemachten Vorschlag bei, ihr Atomgewicht zu halbiren, die Formel des Kali's  $K_2O$ , des Silberoxyds  $Ag_2O$ , des Silberoxyduls  $Ag_4O$  zu schreiben. In dem Beitritt zu diesem Vorschlag liegt eine immerhin erhebliche Abweichung von Berzelius' Ansichten über die Atomgewichte. — Bekanntlich haben die neueren Forschungen der organischen Chemie Vieles ergeben, was für die Berzelius'schen Atomgewichte des Wasserstoffs, Stickstoffs, Chlors u. a., in ihrem Verhältniss zu den Atomgewichten des Sauerstoffs und Schwefels, spricht, und dann auch für die Halbirung des Atomgewichts, nicht blofs der Alkalimetalle, sondern der Metalle, die basische Oxyde bilden, überhaupt. Im letzteren Falle läfst sich für die Metalle und ihre Beziehungen zum Wasserstoff die Identität des Atomgewichtsverhältnisses und des Aequivalentgewichtsverhältnisses durchführen, während bei der von Rose angenommenen Ansicht die durch die Atomgewichte gegebenen Mengen von Metallen (von Kalium und von Baryum z. B.) nicht äquivalent sind. Die namentlich von Gmelin zur Annahme gebrachten Atomgewichte repräsentiren vorzugsweise die Aequivalenzverhältnisse der Elemente, soweit sich diese durch directe oder indirecte Vergleichung derselben beurtheilen lassen. Jedes bis jetzt vorliegende Atomgewichtssystem, das Gmelin'sche wie das Berzelius'sche frühere oder mit den von Rose empfohlenen Abänderungen, hat schwache Stellen. Hinsichtlich des ersteren hat Rose namentlich mit Recht die Formeln für die Wismuth- u. a. Verbindungen hervorgehoben. Aber die von ihm empfohlenen Atomgewichte zeigen die einfachen Beziehungen zu physikalischen Eigenschaften, zur Dampfdichte z. B., auch nur mit sehr zahlreichen Ausnahmen, die durch Vermuthungen wie die oben angegebenen nicht

(1) Vgl. Jahresber. f. 1849, 29 f.

erklärt und beseitigt, sondern nur umschrieben werden; diese Ausnahmen sind und bleiben nicht minder schwache Stellen dieses Atomgewichtssystems, als für das andere (Gmelin'sche) ohne weiters zugestanden werden müssen, welchem letzteren immerhin noch der wichtige Vortheil, die Aequivalenzverhältnisse der wichtigsten Elemente unmittelbar anzugeben, unbestritten in höherem Grade zusteht.

Atom-  
gewichte  
der Elemente  
und Regel-  
mäßigkeiten  
in denselben.

Seit längerer Zeit waren in den Atomgewichtszahlen für die Elemente Regelmäßigkeiten in so fern erkannt, als man Gruppen von Elementen beachtet hatte, deren Atomgewichte um gleichviel oder um Multipla derselben Zahl verschieden sind (1). Als Triaden von Elementen hatte man solche Gruppen je 3 ähnlicher Elemente (Li, Na, K; Ca, Sr, Ba; Cl, Br, J u. s. w.) bezeichnet, wo das Atomgewicht des einen Gliedes annähernd oder genau das arithmetische Mittel von den Atomgewichten der beiden anderen ist. Die Abweichung des aus den Atomgewichten der Endglieder einer solchen Triade sich berechnenden arithmetischen Mittels von dem durch Versuche festgestellten Atomgewicht des mittleren Gliedes hat Kremers (2) als Modification des mittleren Atomgewichts bezeichnet; er hat die (ganz Entsprechendes bedeutende) Modification des mittleren spec. Volums analoger Salze der Glieder solcher Triaden im festen und im gelösten Zustande (3) untersucht, eine Vergleichung der Modification der mittleren spec. Wärme und der des mittleren Volums für die Glieder solcher Triaden und ihre entsprechenden Verbindungen gegeben (4), und die Schmelz- und Siedepunkte der Glieder einzelner Triaden erörtert (5). Im Zusammenhang mit diesen Untersuchungen führte Kremers auch noch solche

(1) Vgl. L. Gmelin's Handb. d. Chem., 4. Aufl., I, 52; Jahresber. f. 1851, 291 f., f. 1852, 294, f. 1853, 312, f. 1854, 284. — (2) Pogg. Ann. XCIX, 62. — (3) Pogg. Ann. XCIX, 485. — (4) Pogg. Ann. C, 89. — (5) Pogg. Ann. C, 261.

Atom-  
gewichte  
der Elemente  
und Regel-  
mässigkeiten  
in denselben.

aus über die Aenderungen, welche die Modification des mittleren Volums gelöster Salzatome durch Aenderungen der Temperatur erleidet (1), und in gleicher Richtung discutirte er (2) das Brechungsvermögen einiger Salzlösungen, deren Brechungsindices er gemeinschaftlich mit Beer bestimmt hatte (3). Endlich hat Kremers auch die Modification der mittleren Eigenschaften, d. h. wiederum die Abweichung des Zahlenwerthes für eine Eigenschaft des Mittelglieds einer Triade von dem arithmetischen Mittel der Zahlenwerthe für dieselbe Eigenschaft der Endglieder, für conjugirte Triaden besprochen (4), d. h. für Zusammenstellungen von 9 Elementen, so daß die 3 Verticalreihen wie die 3 Horizontalreihen als Triaden bildend betrachtet werden. Die allgemeineren theoretischen Resultate lassen sich nicht in gedrängterem Auszuge wiedergeben und wir müssen bezüglich ihrer auf die Abhandlungen verweisen; aus den Experimentaluntersuchungen Kremers', welche er zur Vervollständigung des Materials für seine theoretischen Betrachtungen angestellt hat, geben wir unten (bei Lösungen) eine Zusammenstellung der Resultate, die namentlich das spec. Gew., die Ausdehnung und das Brechungsvermögen von Salzlösungen betreffen.

Die oben erwähnte Regelmässigkeit in den Atomgewichten der je eine Triade bildenden Elemente ist auch hervorgehoben in Odling's Versuch (5), die Elemente nach natürlichen Familien zu gruppiren; aber die Gruppen, die er aufstellt, umfassen nicht nur je eine Triade, sondern häufig mehr als drei Elemente, da Odling nicht ausschliesslich die Atomgewichte und das Triadensystem zu Grunde legt, sondern überhaupt die chemischen und physikalischen Charactere der Elemente discutirt und bei seiner Eintheilung beachtet. Auch bezüglich dieser, die Analo-

(1) Pogg. Ann. C, 894. — (2) Pogg. Ann. CI, 459. — (3) Pogg. Ann. CI, 183. — (4) Pogg. Ann. CI, 274. — (5) Phil. Mag. [4] XIII, 428, 480.

gieen in dem Verhalten der Elemente sehr eingehend darlegenden Abhandlung müssen wir uns begnügen, auf sie zu verweisen.

Atomgewichte der Elemente und Regelmäßigkeiten in denselben.

Lenfsen (1) hat in einem Versuch der Gruppierung der Elemente nach ihrem chemisch-physikalischen Character die Eintheilung nach Triaden und die Auffindung derselben in den Vordergrund gestellt; sämmtliche Elemente, mit Ausnahme des Niobiums, vertheilt er in 20 Triaden, und indem er die Atomgewichte der Mittelglieder je dreier Triaden wiederum nach demselben Princip zusammenstellt, erhebt er sich zu Enneaden. Er ist übrigens der Ansicht, daß im Allgemeinen in jeder Triade zwei Glieder grössere Uebereinstimmung in ihrem Verhalten zeigen, als das dritte, und daß man passend zwei Glieder einer Triade als Diade auffasse und das dritte Glied als Vermittlungsglied zu einer folgenden Diade. Dafür, daß die Elemente naturgemäß nach Diaden betrachtet werden, spricht seiner Ansicht nach eine Gesetzmäßigkeit, die sich bei den salzbildungsfähigen Oxyden zeige: daß nämlich die Salze, welche eine und dieselbe Säure mit den Oxyden der Metalle derselben Diade bilden, entweder gleichviel Atome Krystallwasser enthalten (respective wasserfrei seien), oder daß das Salz reicher an Krystallwasseratomen sei, dessen Metall in der Diade das niedrigere Atomgewicht besitzt. Wir müssen auch hier bezüglich der Einzelheiten der Gruppierung der Elemente und des Nachweises, welchen Lenfsen für das letzterwähnte Gesetz an den Salzen verschiedener Paare von Metallen versucht, auf die Abhandlung selbst verweisen; ebenso bezüglich einer anderen Mittheilung Lenfsen's (2), worin derselbe zu zeigen sucht, daß die Farbenerscheinungen, welche die Glieder einer Triade zeigen, sei es im freien Zustande oder in ihren analogen Verbindungen mit Sauerstoff, complementär seien.

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 121; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 801.

— (2) Ann. Ch. Pharm. CIV, 177; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 156.

Atom-  
gewichte  
der Elemente  
und Regel-  
mäfsigkeiten  
in denselben.

Die Regelmäfsigkeiten, welche in den Atomgewichten der Elemente statthaben oder stattzuhaben scheinen, sind auch der Gegenstand einer ausführlichen Abhandlung von Dumas (1) gewesen. Um die Frage, inwiefern solche Regelmäfsigkeiten wirklich existiren, ihrer definitiven Lösung näher zu bringen, hat Dumas selbst die Atomgewichte mehrerer Elemente nochmals bestimmt. Die Einzelheiten der Untersuchung in letzterer Beziehung liegen noch nicht vor, sondern nur die Angabe der Methoden im Allgemeinen und die Endergebnisse. Bezüglich der in den Zahlen für die Atomgewichte der Elemente sich zeigenden Regelmäfsigkeiten sind die Resultate von Dumas' Betrachtung im Wesentlichen folgende.

Er erörtert zuerst, inwiefern die Prout'sche Hypothese gegründet sei, dafs die Atomgewichte aller Elemente Multipla nach ganzen Zahlen von dem Atomgewicht des Wasserstoffs seien. Er erinnert, dafs namentlich das Chlor und das Kupfer mit dieser Hypothese nicht in Einklang stehen. Er controllirte selbst das Atomgewicht des ersten Körpers durch Bestimmung, wieviel Chlor von 1 Atomgewicht = 108 Th. (2) Silber aufgenommen werden, wenn dieses in Chlorgas erhitzt sich zu Chlorsilber umwandelt; es ergab sich  $\text{Cl} = 35,5$ . Das Atomgewicht des Kupfers fand er bei Versuchen, wo Kupferoxyd reducirt und wo Kupfer in Schwefelkupfer umgewandelt wurde, zwischen 31 und 32; doch erhielt er nicht so übereinstimmende Resultate, dafs daraus ein definitives Ergebnifs abzuleiten gewesen wäre. Dumas betrachtet das Prout'

(1) Compt. rend. XLV, 709; Instit. 1857, 883, 420; Arch. ph. nat. (nouvelle période) I, 47; Ann. Ch. Pharm. CV, 74; Cimento VI, 892. —

(2) Dumas betrachtet das Atomgewicht  $\text{Ag} = 108$  als mit Sicherheit aus Marignac's Versuchen über die Zusammensetzung des salpeters. Silberoxyds hervorgehend, wenn  $\text{O} = 8$  und  $\text{N} = 14$  angenommen wird; die Richtigkeit von  $\text{N} = 14$  habe sich ihm bei Versuchen bewährt, wo Ammoniak und Cyan verbrannt und die Mengen des gebildeten Wassers oder der Kohlensäure bestimmt wurden.

sche Gesetz als für fast sämtliche Elemente gültig; namentlich bezüglich des Chlors schließt er sich aber der von Marignac schon früher geäußerten Ansicht an, die Atomgewichte der Elemente könnten auch Multipla nach ganzen Zahlen von einer Zahl sein, die halb so groß als das Atomgewicht des Wasserstoffs ist, und er glaubt, daß auch das Atomgewicht des Kupfers, auf  $O = 8$  bezogen, ein Multiplum von 0,5 sei. (Nach neueren Untersuchungen Marignac's, die im folgenden Jahresbericht zu besprechen sind, ist das Atomgewicht des Strontiums nahezu  $= 43,77$ , bestimmt größer als 43,5 und kleiner als 44,0, d. h. kein Multiplum von 0,5.)

Dumas wendet sich dann zur Erörterung der Frage, ob es Elemente gebe, deren Atomgewichte genau im Verhältniß 1 : 2 stehen. Letzteres war u. a. für Molybdän und Wolfram angenommen worden, wo  $Mo = 46$ ,  $W = 92$  gesetzt wurde. Auf dem Wege, auf welchem R. Schneider (1), R. F. Marchand (2) und Borck (3) letzteres Atomgewicht übereinstimmend ermittelt hatten, durch Bestimmung des Metallgehalts der Wolframsäure durch Reduction derselben mittelst Wasserstoff, fand auch Dumas  $W = 92$  (4), und auf demselben Wege, unter Anwendung von reiner Molybdänsäure die nach Wöhler's Verfahren (5) dargestellt war,  $Mo = 48$ . Bei Wolfram und Molybdän bestätigt sich also das bisher angenommene einfache Verhältniß der Atomgewichte nicht. Bei anderen analogen Elementen kann aber ein solches allerdings stattfinden, wie z. B. bei Sauerstoff und Schwefel (durch Ermittlung, wieviel Schwefel von  $Ag = 108$  Th. Silber bei der Verbrennung desselben in Schwefeldampf zu Schwefelsilber aufgenommen wird, fand Dumas das

(1) Jahresber. f. 1850, 802. — (2) Jahresber. f. 1850, 803. — (3) Jahresber. f. 1851, 844. — (4) Bezüglich der von ihm gefundenen Schwierigkeiten bei der Darstellung reiner Wolframsäure vgl. bei Wolfram. — (5) Jahresber. f. 1856, 374.



Atom-  
gewichte  
der Elemente  
und Regel-  
mäßigkeiten  
in denselben.

Atomgewicht  $S = 16$  bestätigt); auch gleiche Atomgewichte können bei Elementen vorkommen (Dumas führt in dieser Beziehung Mangan und Chrom an, deren Atomgewicht  $= 26$ ; das Atomgewicht  $Mn = 26$  bestimmte er durch Reduction von künstlich dargestelltem Manganhyperoxyd zu Oxydul mittelst Wasserstoff). — Als Endresultat dieser Erörterungen spricht Dumas aus: in ihren Eigenschaften ähnliche Elemente können Atomgewichte haben, die in sehr einfachen Verhältnissen,  $1 : 1$  oder  $1 : 2$  z. B., stehen; aber es kann, und zwar bei ganz analogen Elementen, auch vorkommen, daß solche einfache Verhältnisse nicht existiren, obgleich die die wahren Atomgewichte ausdrückenden Zahlen einem solchen Verhältniß annähernd zu entsprechen scheinen.

Weiter behandelt Dumas die im Vorhergehenden so mehrfach erwähnten Triaden und bezüglich ihrer die Frage: ist bei drei derselben natürlichen Familie angehörnden Elementen das Atomgewicht des zwischenstehenden stets genau das arithmetische Mittel der Atomgewichte der beiden anderen Elemente? Er erinnert, daß in mehreren Fällen ( $S, Se, Te$ ;  $Ca, Sr, Ba$ ;  $Li, Na, K$ ) dieses nach den vorliegenden Atomgewichtsbestimmungen sehr annähernd mindestens der Fall ist. Daß aber diese Regelmäßigkeit in solchen Fällen, wo man sie häufig annahm, nicht stets genau statt hat, zeigt er an Chlor, Brom und Jod, wo die Atomgewichte  $Cl = 35,5$ ,  $Br = 80$  und  $J = 127$  derselben keineswegs scharf entsprechen (die Atomgewichte  $Br = 80$  und  $J = 127$  bestätigte Dumas durch Versuche, in welchen ermittelt wurde, wieviel Chlorsilber aus reinem Bromsilber oder Jodsilber bei dem Erhitzen der letzteren in Chlorgas erhalten wird). Er warnt deshalb vor der allzu ausgedehnten Annahme von Triaden, für deren Glieder die Existenz jener Regelmäßigkeit in den Atomgewichten geradezu vorausgesetzt wird; er spricht sich dahin aus, daß bei drei sich zu Einer Familie gruppirenden Elementen das Atomgewicht des einen dem arithmetischen

Mittel der Atomgewichte der beiden anderen zwar genau gleich sein kann, daß aber diese Beziehung auch fehlen kann, und zwar bei den die größte Analogie zeigenden Elementen.

Atomgewichte der Elemente und Regelmäßigkeiten in denselben.

Der nächste Abschnitt in Dumas' Abhandlung betrifft die Frage: zeigen die Atomgewichte der Elemente Etwas dem Entsprechendes, was unter den Atomgewichten der Glieder von Reihen analoger organischer Radicale statt hat? An die Betrachtung der Atomgewichte, welche den Gliedern der Reihe homologer Alkoholradicale  $C_nH_{n+1}$  zukommen, knüpft er die Bemerkung, daß auch hier oft einfache Verhältnisse zwischen den Atomgewichten analoger Substanzen gemuthmaßet werden könnten (das Atomgewicht von  $C_{32}H_{33}$ , 225, ist z. B. fast ganz genau das doppelte von dem von  $C_{16}H_{17}$ , 113, und allgemein hat ein Radical  $C_nH_{n+1}$  nahezu ein doppelt so großes Atomgewicht als  $C_nH_{n+1}$ ), wenn nicht durch die genaue Kenntniß der Formeln der Glieder dieser Reihe mit Bestimmtheit nachgewiesen wäre, daß diese einfachen Verhältnisse nicht statt haben; er vergleicht solche Fälle dem, daß Molybdän und Wolfram das Atomgewichtsverhältniß 1 : 2 annähernd aber nicht genau zeigen. Eine jede Reihe homologer Substanzen hat einen unveränderlichen Ausgangspunkt (die Reihe der Radicale  $C_nH_{n+1}$  z. B. das Methyl) und die Atomgewichte der einzelnen Glieder differiren unter sich und von dem des Ausgangspunktes um Multipla derselben Zahl; die Atomgewichte der Glieder einer solchen Reihe sind ausgedrückt durch  $a + x d$ . Von dem Ammonium lassen sich durch Substitution des Wasserstoffs durch Radicale (und zwar auch durch andere als homologe), welche den Wasserstoff ersetzend das Atomgewicht um  $d, d' \dots$  größer werden lassen, Substanzen ableiten, deren Reihe unveränderlich  $NH_4$  als Ausgangspunkt hat, und für deren Glieder die Atomgewichte allgemein in der Formel  $a + x d + y d' \dots$  enthalten sind. Wieder anders ist der allgemeine Ausdruck für die Atomgewichte solcher

Atom-  
gewichte  
der Elemente  
und Regel-  
mäßigkeiten  
in denselben.

Substanzen, welche sich ableiten nicht bloß durch Zuschü-  
lung verschiedener Multipla derselben Zahl, oder verschie-  
dener Zahlen oder Multipla verschiedener Zahlen zu einem  
constanten Anfangsglied, sondern auch durch Vervielfälti-  
gung des Anfangsgliedes selbst. Die Atomgewichte der  
verschiedenen Verbindungen von Zinn und Aethyl [ $\text{Sn}(\text{C}_4\text{H}_5)$ ,  
 $\text{Sn}_2(\text{C}_4\text{H}_5)$ ,  $\text{Sn}_2(\text{C}_4\text{H}_5)_2$ ,  $\text{Sn}_4(\text{C}_4\text{H}_5)$ ,  $\text{Sn}_4(\text{C}_4\text{H}_5)_2$ ,  $\text{Sn}_4(\text{C}_4\text{H}_5)_5$ ]  
sind z. B. enthalten in dem allgemeinen Ausdruck  $na + xd$ .

Unter solche verschiedene Ausdrücke, und Dumas com-  
binirt aus den beiden letzten noch den Ausdruck  $na +$   
 $xd + yd'$ , lassen sich nun auch die Atomgewichte ver-  
schiedener Gruppen von Elementen zusammenfassen. —  
Unter den Ausdruck  $a + xd$  stellen sich  $\text{O} = 8$ ,  $\text{S} = 16$ ,  
 $\text{Se} = 40$  (nach Analysen, welche Dumas mit Chlorselen  
angestellt),  $\text{Te} = 64$ , wo  $a = 8$  und  $d = 8$  und deshalb  
auch die Atomgewichte dieser Gruppe durch  $na$  ausdrück-  
bar sind; derselbe Ausdruck  $a + xd$  ist anwendbar und  
 $d$  gleichfalls  $= 8$  bei  $\text{Mg} = 12$ ,  $\text{Ca} = 20$ ,  $\text{Sr} = 44$ ,  
 $\text{Ba} = 68$ ;  $d = 16 = 2 \cdot 8$  bei  $\text{Li} = 7$ ,  $\text{Na} = 23$ ,  $\text{K} = 39$ .  
Es zeigt sich hier wiederholt für den Werth von  $d$  8 oder  
das Doppelte davon; das Auftreten gleicher oder in ein-  
fachen Verhältnissen stehender Differenzen bei verschie-  
denen Paaren analoger Elemente bespricht Dumas noch  
für  $\text{Ti} = 25$  u.  $\text{Sn} = 59$  (1) und  $\text{Cr} = 26$  u.  $\text{U} = 60$   
(Differenz in beiden Fällen  $= 34$ ; bei  $\text{N} = 14$  u.  $\text{P} = 31$

(1) Dumas erhielt durch Oxydation des Zinns mittelst Salpeter-  
säure und Wägen des in einem Glaskolben andauernd zum Rothglühen  
erhitzten Zinnoxids  $\text{Sn} = 58,8$ , wie es Berzelius gefunden (Mulder  
fand 58; vgl. Jahresber. f. 1849, 277 f.), aber das so erhaltene Zinn-  
oxyd gab im Platintiegel erhitzt noch etwas Wasser ab, und die dafür  
nöthige Correction erhöht das Atomgewicht des Zinns auf 59. Dumas  
bemerkt noch, daß  $\text{Ti}$ ,  $\text{Sn}$ ,  $\text{Ta}$  eine Reihe mit der constanten Differenz  
34 bilden, wenn  $\text{Ta} = 93$  gesetzt wird. Diese Zahl ist die Hälfte des  
sonst, unter der Voraussetzung die Tantalssäure sei  $\text{TaO}_5$ , für das Tan-  
tal angenommenen Atomgewichts; nach Rose's neueren Untersuchungen  
(vgl. Jahresber. f. 1856, 367) ist; Tantalssäure als  $\text{TaO}_5$  betrachtet,  
 $\text{Ta} = 68,3$ .

halb so groß), und für  $\text{Mo} = 48$  u.  $\text{W} = 92$  und  $\text{Cr} = 26$  u.  $\text{V} = 70$  (Differenz in beiden Fällen = 44; das Atomgewicht des Vanads wurde bisher etwas kleiner angenommen; Dumas bemerkt noch, daß  $\text{Cr}$ ,  $\text{Mo}$ ,  $\text{V}$ ,  $\text{W}$  eine Reihe mit der constanten Differenz 22 bilden). — Dem Ausdruck  $a + x d + y d'$  ordnen sich die Atomgewichte  $\text{N} = 14$ ,  $\text{P} = 31$ ,  $\text{As} = 75$ ,  $\text{Sb} = 119$ ,  $\text{Bi} = 108$  unter, wenn man  $a = 14$ ,  $d = 17$ ,  $d' = 44$  setzt; es ist  $\text{N} = a$ ,  $\text{P} = a + d$ ,  $\text{As} = a + d + d'$ ,  $\text{Sb} = a + d + 2 d'$ ,  $\text{Bi} = a + d + 4 d'$ . — Dem Ausdruck  $n a + x d$  lassen sich unterordnen  $\text{C} = 6$ ,  $\text{B} = 11$  (von Dumas nach Deville's Analysen des Chlorbors und des Brombors angenommen),  $\text{Si} = 21$  (wenn Kieselsäure =  $\text{SiO}_2$ ; Dumas erhielt bei Analysen des Chlorsiliciums  $\text{Si} = 21$  bis 21,2, betrachtet diese Zahlen aber als ein Maximum, da das Chlorsilicium nicht frei von Chlorkohlenoxyd zu erhalten war),  $\text{Zr} = 33$  (wenn Zirkonerde =  $\text{Zr}_2\text{O}_3$ ), wenn  $a = 6$ ,  $d = 5$ , wo  $\text{C} = a$ ,  $\text{B} = a + d$ ,  $\text{Si} = a + 3 d$ ,  $\text{Zr} = 3 a + 3 d$ . Unter denselben Ausdruck stellt sich zu  $\text{Mg} = 12$ ,  $\text{Ca} = 20$ ,  $\text{Sr} = 44$ ,  $\text{Ba} = 68$  noch  $\text{Pb} = 104$ , wenn  $a = 12$  und  $d = 8$ , wo  $\text{Mg} = a$ ,  $\text{Ca} = a + d$ ,  $\text{Sr} = a + 4 d$ ,  $\text{Ba} = a + 7 d$ ,  $\text{Pb} = 2 a + 10 d$ . — Unter den Ausdruck  $n a + x d + y d'$  endlich lassen sich die Atomgewichte  $\text{Fl} = 19$  (welche Zahl Dumas durch Umwandlung von natürlich vorkommendem Fluorcalcium und von künstlich dargestelltem Fluorkalium und Fluornatrium in schwefels. Salze bestätigte),  $\text{Cl} = 35,5$ ,  $\text{Br} = 80$  und  $\text{J} = 127$  bringen, wenn man  $a = 19$ ,  $d = 16,5$  und  $d' = 28$  setzt; es ist  $\text{Fl} = a$ ,  $\text{Cl} = a + d$ ,  $\text{Br} = a + 2 d + d'$ ,  $\text{J} = 2 a + 2 d + 2 d'$ .

Dumas hebt noch besonders hervor, daß in verschiedenen Reihen analoger Elemente die Differenzen der Atomgewichte sich als Multipla derselben Zahl ausweisen (wie denn in verschiedenen der oben genannten Reihen diese Differenzen Multipla von 8 sind), eben so, wie in verschiedenen Reihen homologer Radicale der organischen Chemie

Atom-  
gewichte  
der Elemente  
und Regel-  
mäßigkeiten  
in denselben.

die Differenzen Multipla derselben Zahl (von 14) sind. Er bekennt sich zu der Ansicht, daß zwischen den Radicalen der organischen Chemie und denen der unorganischen, d. h. den Elementen, eine Art Uebereinstimmung in der Constitution zu bestehen scheine. Er erinnert noch daran, daß, gleich wie das erste Glied einer Reihe homologer Radicale schon den Character zeigt, der sich in allen folgenden Gliedern wiederfindet, so auch in den von ihm zusammengestellten Reihen der Character des ersten Gliedes sich in den folgenden Gliedern wieder zeige (1). Er spricht als Schlussfolgerung aus diesen Zusammenstellungen aus: daß, wenn die Atomgewichte der zu einer und derselben natürlichen Familie gehörenden Elemente immer, nach Art der Atomgewichte der organischen Radicale, eine Reihe bilden, die Differenz je zweier Glieder zwar häufig eine constante ist, manchmal indessen für einzelne Glieder der Reihe eine andere wird, was die Einfachheit des zu Grunde liegenden Gesetzes verschleiert.

Daß die Atomgewichte der Elemente sich in Gruppen oder Reihen ordnen lassen, deren Glieder Differenzen zeigen, welche durch dieselbe Zahl oder Multipla derselben ausgedrückt sind, war schon früher wahrgenommen worden. Solche Reihen hatte zuerst, und zwar bereits 1850, Pettenkofer (2) aufgestellt, damals auch schon das häufige Vorkommen der Differenzzahl 8 hervorgehoben, andere Reihen von Elementen mit anderen Differenzzahlen namhaft gemacht, und die Reihen von Elementen, deren Glieder constante Atomgewichtsdifferenzen oder solche, die Multipla dieser constanten Zahl sind, zeigen, mit den homo-

(1) Dumas' Reihen sind zum Theil solche, die außer dem arithmetischen Zusammenhang, der für die Atomgewichte ihrer Glieder dargestellt werden soll, wenig aufweisen, was jede derselben als eine natürliche Familie ähnlicher Elemente charakterisirte. Man kann z. B. kaum sagen, daß Kohlenstoff, Bor, Silicium und Zirkonium eine solche Familie bilden, wenn man, wie es Dumas thut, diesen Elementen solche Atomgewichte beilegt, daß die Kohlensäure  $\text{CO}_2$ , die Borsäure  $\text{BO}_3$ , die Kieselsäure  $\text{SiO}_2$ , die Zirkonerde  $\text{Zr}_2\text{O}_3$  ist. — (2) Jahresber. f. 1851, 292.

logischen Reihen organischer Radicale verglichen. Wir haben an diese Betrachtungsweise Pettenkofer's erinnert, als später Kremers (1), Gladstone (2) und Cooke (3) ähnliche Ansichten entwickelten. Pettenkofer (4) nahm von Dumas' Abhandlung Veranlassung, seine frühere Untersuchung nochmals zu publiciren und die Priorität für die Wahrnehmung zu reclamiren, daß die Atomgewichte der Elemente, welche natürliche Familien oder Gruppen bilden, unter sich ähnliche Differenzen zeigen, wie die Atomgewichte der zu derselben natürlichen Gruppe gehörenden organischen Radicale, und für die Betrachtung, daß die unorganischen Elemente vom Standpunkt der zusammengesetzten organischen Radicale aufgefaßt werden können.

Atomgewichte der Elemente und Regelmäßigkeiten in denselben.

Von den Publicationen, welche die chemischen Wirkungen des Lichtes zum Gegenstande haben, besprechen wir hier, mit Uebergang der ausschließlich die Photographie betreffenden, folgende.

Chemische Wirkungen des Lichtes.

Bunsen und Roscoe haben die Resultate ihrer photochemischen Untersuchungen veröffentlicht (5).

Eine erste Abhandlung (6) hat die Mafsbestimmung der chemischen Wirkungen des Lichtes zum Gegenstand. — Zur Bestimmung solcher Wirkungen hatte Draper (7) 1843 sein Tithonometer construirt, einen Apparat, in welchem er eine Mischung von Chlor- und Wasserstoffgas nach

(1) Jahresber. f. 1852, 294. — (2) Jahresber. f. 1853, 312. — (3) Jahresber. f. 1854, 284. — (4) Ann. Ch. Pharm. CV, 187. — (5) Frühere hierauf bezügliche Mittheilungen beider Forscher vgl. im Jahresber. f. 1855, 173, f. 1856, 185. — (6) Pogg. Ann. C, 48; Phil. Trans. f. 1857, 856; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 180; Anzeige der Resultate Phil. Mag. [4] XIII, 521; Instit. 1857, 308; Arch. ph. nat. [nouvelle période] I, 145. — (7) Phil. Mag. [8] XXIII, 401; Berzelius' Jahresber. XXIV, 7.

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

möglichst gleichen Volumen dem Lichte aussetzte, und aus der durch Bildung von Chlorwasserstoff und Absorption des letzteren eintretenden Volumverminderung auf die vom Lichte ausgeübte chemische Thätigkeit schloß. Bunsen u. Roscoe besprechen zuerst, welche Fehlerquellen Draper's Apparat und Messungen ungenau sein lassen mußten, und dann, auf welche Weise es ihnen gelang, in genauerer Weise mit Benutzung desselben Principis photochemische Bestimmungen auszuführen.

Was zunächst die Herstellung eines Gasgemenges aus genau gleichen Volumen Chlor- und Wasserstoffgas betrifft, welches Draper durch die Electrolyse vorgängig mit Chlorgas gesättigter Salzsäure darzustellen suchte, fanden Bunsen u. Roscoe, daß auch bei der Electrolyse reiner Salzsäure von 1,148 sp. G. (1) nach einiger Zeit, wenn die Flüssigkeit sich gesättigt hat, Gas entwickelt wird, das, wie oft wiederholte genaue Analysen zeigten, Chlor und Wasserstoff genau nach gleichen Volumen enthält und von Sauerstoff und den Oxydationsstufen des Chlors, die bei der Electrolyse der Salzsäure durch secundäre Action möglicherweise entstehen könnten, vollkommen frei ist. Es

(1) Bunsen u. Roscoe lassen die Electrolyse dieser bei 1,148 sp. G. 80 pC. Chlorwasserstoff enthaltenden Salzsäure innerhalb eines mit Gasleitungsröhren versehenen Gefäßes vor sich gehen, unter Anwendung aus Kohle (solcher, wie sie zu galvanischen Elementen Verwendung findet, die durch Auskochen mit Königswasser und Glühen in Chlorgas gereinigt ist) bestehender Polenden. Die Kohleplatten sind mit Platindrähten verbunden, die, so weit sie in der Flüssigkeit sich befinden, in Glasröhren eingeschmolzen sind. Die Kohleplatten müssen ganz in die Flüssigkeit eingetaucht sein; in Berührung mit dem Gasgemenge bewirken sie, ähnlich dem Verhalten des Platinschwammes gegen Knallgas, Vereinigung des Chlors mit dem Wasserstoff, so daß Explosion erfolgen kann. Auch in der Salzsäure, die Chlor und Wasserstoff absorbiert enthält, geht an den Kohleplatten diese Vereinigung und Störung in dem Gleichgewicht der absorbierten Gase vor sich, wenn der electriche Strom unterbrochen ist, weshalb Bunsen u. Roscoe auch dann, wenn die Communication zwischen dem Gasentwickelungsapparat und den

wurde noch festgestellt, daß bei dem Aufbewahren eines solchen Gasgemenges im Dunkelen bei gewöhnlicher Temperatur die Menge des darin enthaltenen freien Chlors, wenn überhaupt, nur unerheblich abnimmt.

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

Der Apparat, welcher zur Darstellung eines so constant zusammengesetzten Gasgemenges diene, eben so wie der damit verbundene, dieses Gasgemenge der chemischen Einwirkung des Lichts auszusetzen und letztere zu messen, kann hier nicht in den Einzelheiten beschrieben werden. Wir können nur anführen, welchen Bedingungen bei der Construction des ganzen Apparats genügt wurde, und welches im Allgemeinen die Anordnung desselben war. Die wesentlichsten zu erfüllenden Bedingungen waren: Stetige Entwicklung des reinen, aus gleichen Volumen Chlor und Wasserstoff bestehenden Gasgemenges; Ausschluss aller Caoutchouc- o. a. Verbindungen, die auf die Zusammensetzung des Gases einen ändernden Einfluss ausüben könnten; Gleichbleiben des Druckes, unter welchem die Gase in den verschiedenen Theilen des Apparats stehen; Herstellung des statischen Gleichgewichts zwischen dem absorbirten und dem nicht absorbirten Gase; Vorkehrung, daß die gemessenen Volumverminderungen des Gasgemenges nur in dem Theil des Apparats, wo die zur Untersuchung gewählte Lichtquelle einwirken soll, statt haben und daß namentlich die mit Chlor und Wasserstoff gesättigten Flüssigkeiten nicht der Einwirkung von Licht ausgesetzt sind; endlich Vermeidung, daß Temperaturveränderung und namentlich strahlende Wärme von der Lichtquelle auf das Volum der Gase im Apparat einwirken kann. Der diesen Bedingun-

anderen Theilen des Apparates unterbrochen war, die Electrolyse der Salzsäure durch einen schwachen Strom fortauern ließen und das jetzt entwickelte Gasgemenge seitwärts ableiteten. Ist bei fortdauernder Zersetzung der Gehalt der Salzsäure an Chlorwasserstoff von 80 auf etwa 23 pC. herabgesunken, so ist das nun sich entwickelnde Gasgemenge zu vergleichenden photometrischen Versuchen nicht mehr brauchbar, und die Säure muß durch frische ersetzt werden.



Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

gen genügende, ganz aus Glas construirte Apparat bestand im Wesentlichen aus vier Theilen: 1) dem Theil, wo das Gasgemenge aus Salzsäure entwickelt wurde; 2) einem mit Wasser gefüllten Waschapparat; 3) dem, von den vorhergehenden Theilen mittelst eines Glashahns absperrbaren Gefäß, dem s. g. Insulationsgefäß, in welchem die Einwirkung des Lichts auf das Gasgemenge statt hat, und das in seinem unteren, außen geschwärzten Theile etwas Wasser zur Absorption des sich bildenden Chlorwasserstoffs enthält; und 4) einer horizontalen Röhre, in welche Sperrflüssigkeit eintritt, wenn in dem Insulationsgefäße Chlorwasserstoff gebildet und absorbirt wird, so daß eine Messung dieser Menge Chlorwasserstoff möglich ist.

Als Lichtquelle, deren chemische Wirkung untersucht wurde, wendeten Bunsen u. Roscoe das Licht an, welches von dem leuchtendsten Flammenmantel einer stets auf gleicher Höhe erhaltenen Leuchtgasflamme durch eine constante Oeffnung eines Schirmes hindurchging. Zwischen der Lichtquelle und dem Insulationsgefäß war, außer einer Convexlinse, eine durch parallele Spiegelplatten begrenzte Wasserschichte eingeschaltet, um die mit dem Licht ausgesendeten Wärmestrahlen zu absorbiren.

Bei Versuchen, wo das Gemenge aus gleichen Volumen Chlor- und Wasserstoffgas andauernd durch den Apparat geleitet und von Zeit zu Zeit bestimmt wurde, wie groß die innerhalb einer gewissen Zeit unter dem Einfluß der constanten Lichtquelle in dem Insulationsgefäße gebildete Menge Chlorwasserstoff war, ergab sich, daß erst nach langer Zeit (als durch ein Insulationsgefäß von etwa 7 CC. Inhalt, das 1,8 Grm. Wasser enthielt, mehr als 6000 CC. des Gasgemenges geströmt waren) die Wirkungen ihr Maximum erreichten und ganz constant wurden. Es scheint, daß die den inneren Wandungen des Apparats adhärende Luft, wie auch die in den Flüssigkeiten im Apparat enthaltene, durch dieses lang fortgesetzte Durchleiten des Gasgemenges erst vollständig ausgetrieben sein muß,

und dafs schon eine Verunreinigung des Gasgemenges mit einer äufserst geringen Menge Luft die Wirkung, welche das Licht auf es hat, sehr bedeutend verringert. Die Empfindlichkeit des zuletzt den Apparat erfüllenden Gasgemenges für die Einwirkung des Lichts ist auch viel bedeutender, als bisher für dasselbe angenommen wurde; Explosionen mit solchem Gas gefüllter Glasgefäfsse durch das bei dicht bewölktem Himmel vorhandene Licht oder selbst durch Dämmerungslicht wurden beobachtet. — Wenn das Maximum der Wirkung einmal erreicht ist, was 6- und mehrtägiges Durchleiten des Gasgemenges in Anspruch nehmen kann, ist der Apparat für lange Zeit fähig, vergleichbare Resultate zu liefern, und jeden Tag ist dann dafür nur ein kürzeres Durchleiten von Gas nothwendig.

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

Wird unter solchen Umständen das Gasgemenge dem wie oben angegeben von einer Leuchtgasflamme gelieferten Lichte im Insulationsgefäfs ausgesetzt, so geht zuerst die Bildung von Chlorwasserstoff und die mit der Absorption des letzteren verbundene Volumverminderung nur langsam vor sich; die Wirkung steigert sich allmählig und wird später constant, sofern dann die weitere Chlorwasserstoffbildung der Zeit der Lichteinwirkung proportional ist (die alsdann vom Apparat gelieferten Angaben sind allein als Mafs der chemischen Wirkungen brauchbar). Diese Erscheinung, welche Bunsen u. Roscoe als *photochemische Induction* bezeichnen, ist in der sogleich zu besprechenden folgenden Abhandlung ausführlicher erörtert. Andererseits hört, wenn nach constant gewordener Wirkung plötzlich die Einwirkung des Lichtes unterbrochen wird, die Wirkung scheinbar nicht sogleich auf, sondern es findet noch während kurzer Zeit eine Volumverminderung des in dem Insulationsgefäfs enthaltenen Gases statt. Bunsen u. Roscoe haben dargethan, dafs bei eintretender Verdunkelung sogleich die Vereinigung des Chlors mit Wasserstoff aufhört und letztere Volumverminderung lediglich auf der Abkühlung beruht, welche, wenn nach Abschluß des Lichtes nicht

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

mehr Vereinigung von Chlor und Wasserstoff stattfindet, eintreten muß; daß andererseits die Wärmeentwicklung, welche diese Vereinigung begleitet, keinen bemerkbaren Einfluß auf die Verbindungsfähigkeit des Chlors und des Wasserstoffs ausübt, und mithin auch keinen auf die Vergleichbarkeit der durch den oben beschriebenen Apparat gelieferten Angaben, wenn sich einige Zeit nach Beginn der Wirkung die Wärmeentwicklung im Innern des Isolationsgefäßes und die Wärmeabgabe nach Außen ins Gleichgewicht gesetzt haben. Es wurde nämlich durch directe Versuche dargethan, daß die Angaben des Apparats bei zwischen 18 und 26° liegenden, aber jedesmal constant gehaltenen Temperaturen innerhalb der Grenzen möglicher Beobachtungsfehler übereinstimmend sind.

Bunsen u. Roscoe haben noch die Beschreibung einer Vorrichtung gegeben, durch welche sich eine Gasflamme herstellen läßt, die eine möglichst unveränderliche Lichtquelle abgibt. Sie haben dargelegt, wie die Angaben des oben beschriebenen Apparats, welche chemische Wirkung eine solche unveränderliche Lichtquelle ausübt, sich nach den zu verschiedenen Zeiten angestellten Versuchen sehr genau übereinstimmend ergaben. Sie haben Versuche mitgetheilt, die damit, daß die Wirkungen der chemischen Strahlen dem Quadrat der Entfernung der Lichtquelle umgekehrt proportional sind, übereinstimmen. Sie theilen endlich noch folgende Wahrnehmungen über die chemischen Strahlen, welche verschiedene Flammen entsenden, mit. Eine hellleuchtende Steinkohlengasflamme verdankt die chemisch wirkenden Strahlen, die sie ausschickt, vorzugsweise den in ihr suspendirten glühenden Kohletheilchen; sowie sie durch Mischen des Gases mit Luft weniger leuchtend gemacht wird, nehmen die chemischen Wirkungen, die sie ausübt, ab. Auch bei der Verbrennung des Kohlenoxydgases treten chemisch wirksame Strahlen auf; die Flamme dieses Gases ist viel wirksamer als die von Wasserstoff- oder von Sumpfgas. Die

aus einer an sich farblosen Flamme durch Chlorlithium, Chlorstrontium, Chlorkalium, Chlornatrium oder Chlorbaryum hervorgebrachten rothen, violetten, gelben oder grünen Flammen (1) zeigen keinen gröfseren chemischen Effect als die nicht leuchtende ungefärbte Flamme; die durch Chlorkupfer grün gefärbte Flamme und die fable Flamme, welche das Chlorantimon liefert, sind hingegen reicher an chemischen Strahlen, als eine leuchtende Steinkohlengasflamme.

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

Eine zweite Abhandlung von Bunsen u. Roscoe (2) erörtert die Erscheinungen der photochemischen Induction. Von der Ansicht ausgehend, dafs die Verwandtschaft zweier Körper etwas Unveränderliches sei, und dafs die s. g. verschiedenen Wirkungen der Verwandtschaft bei denselben Körpern unter verschiedenen Umständen nur auf dem ungleich grofsen Widerstand beruhen, der sich hier gegen die Verbindung der Körper geltend macht und zu überwinden ist oder wäre: nennen sie den Act, durch welchen der Verbindungswiderstand verringert und mithin der Zustand einer gröfseren Verbindungsfähigkeit herbeigeführt wird, *chemische Induction*, und unterscheiden je nach den Kräften, welche die Beseitigung jenes Widerstands bewirken, photochemische, thermochemische, electrochemische, idiochemische (durch chemische Einflüsse allein bewirkte) u. a. Induction. Die bezüglich der photochemischen Induction von ihnen erlangten Resultate sind folgende:

Die schon von Draper gemachte Wahrnehmung, dafs die Wirkungen des Lichtes auf ein Gemenge von Chlor-

(1) Bunsen stellt gleichmäfsig gefärbte grofse Flammen in der Art her, dafs er auf einen Gasbrenner, der eine durch Mischen des Gases mit Luft im richtigen Verhältnifs fast farblose Flamme liefert, Cylinder aus gereinigter poröser Kohle (solcher, wie sie zu galvanischen Batterien gebraucht wird) aufsetzt, die mit einer concentrirten Lösung des flammenfärbenden Salzes getränkt sind. — (2) Pogg. Ann. C, 481; Phil. Trans. f. 1857, 381; im Auss. J. pr. Chem. LXXI, 138; Anzeige der Resultate Phil. Mag. [4] XIV, 220; Instit. 1858, 70; Arch. ph. nat. [nouvelle période] I, 149; Cimento VI, 212.

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

und Wasserstoffgas nicht augenblicklich, sondern erst nach einiger Zeit eintreten, wurde bestätigt, nicht aber Draper's Erklärung, daß das Chlor durch die Einwirkung des Lichtes vorher in einen activeren Zustand übergeführt werde. Zunächst zeigten verschiedene Versuche, daß die Zeitdauer, bis zu welcher die ersten Spuren der photochemischen Induction bemerkbar zu werden und bis zu welcher das Maximum derselben (von wo an die Wirkungen bei gleicher Bestrahlung constant werden) eintritt, je nach den Umständen sehr verschieden ist. Namentlich übt die Masse des insolirten Gases einen bedeutenden Einfluß aus; die photochemische Induction wird, unter sonst gleichen Umständen, um so mehr verzögert, je dicker die durchstrahlte Gasschichte ist. Versuche, welche mit Lichtquellen von verschiedener Lichtstärke ausgeführt wurden, zeigten, daß die Zeit der Bestrahlung, welche erforderlich ist um die ersten Wirkungen der photochemischen Induction hervorzubringen, mit wachsender Lichtstärke abnimmt, und zwar in einem größeren Verhältniß als der Zunahme der Lichtstärke entspricht; und, daß die Zeit, welche vom Beginne der Induction bis zur Maximumwirkung verfliest, mit wachsender Lichtstärke ebenfalls abnimmt, und zwar in einem viel geringeren Verhältniß als der Zunahme der Lichtstärke entspricht. Während der Zeit, wo die photochemische Induction überhaupt zunimmt, schreitet die Zunahme in einem allmähig wachsenden Verhältniß fort, erreicht sie ein Maximum und wird sie dann wieder allmähig langsamer. Versuche, die zur Entscheidung der Frage angestellt wurden, ob der Zustand erhöhter Verbindungsfähigkeit, in welchen das aus gleichen Volumen Chlor- und Wasserstoffgas bestehende Gasgemenge durch Einwirkung von Licht versetzt wird, ein bleibender oder ein nur auf die Dauer der Lichtwirkung beschränkter ist, ergaben: Der unter dem Einflusse der Lichtbestrahlung aufgehobene Verbindungswiderstand stellt sich sehr bald im Dunkeln wieder her; mag die Induction

durch Verdunkelung völlig oder theilweise aufgehoben sein, immer stellt sie sich nach demselben Gesetz wieder her, insofern das Anwachsen derselben nach aufgehobener Verdunkelung mit wachsender Beschleunigung erfolgt, bis ein Maximum der Zunahme erreicht ist, von welchem aus diese wieder verzögert wird.

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

Der Widerstand, welcher in einem Gemenge von Chlor- und Wasserstoffgas nach gleichen Volumen derselben gegen die Vereinigung beider Körper thätig ist und bei der photochemischen Induction geschwächt und überwunden wird, kann durch Beimengung kleiner Mengen anderer Gase zu dem nach jenem Verhältniß zusammengesetzten Gasgemenge sehr erheblich verstärkt werden. Das Maximum der photochemischen Induction des normalen Gasgemenges sinkt z. B. durch die Gegenwart von  $\frac{2}{1000}$  Wasserstoff von 100 auf 37,8 herab, und zwar beruht diese Schwächung der Verbindungsfähigkeit nicht auf der durch den Wasserstoffzusatz bedingten Verdünnung, sondern auf einer von dem Wasserstoff ausgehenden katalytischen Wirkung. Eine noch viel gröfsere Schwächung, als durch Wasserstoff, erleidet die Verbindungsfähigkeit von Chlor und Wasserstoff durch Zutritt von Sauerstoff zu dem normalen Gasgemenge, und zwar in einem solchen Mafse, daß das Inductionsmaximum durch einen  $\frac{5}{1000}$  betragenden Sauerstoffzusatz von 100 auf 9,7, und durch einen Sauerstoffzusatz von  $\frac{13}{1000}$  von 100 auf 2,7 herabsinkt; die Versuche, welche dies ergaben, liefsen zugleich erkennen, daß das unter dem katalytischen Einflusse des Sauerstoffs verringerte Inductionsmaximum durch Bestrahlung in kürzerer Zeit erreicht wird, als das gröfsere Inductionsmaximum des normalen Gases. Chlor übt einen viel geringeren katalytischen Einflufs auf die photochemische Induction aus, als Wasserstoff oder Sauerstoff; das Inductionsmaximum wird durch  $\frac{10}{1000}$  Chlor von 100 auf 60,2, durch  $\frac{75}{1000}$  von 100 auf 50,3, durch  $\frac{180}{1000}$  von 100 auf 41,2 vermindert. Chlorwasserstoff endlich, in der Menge von  $\frac{1,3}{1000}$

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

dem normalen Gasgemenge beigemischt, übt keinen bemerkbaren Einfluss auf die Induction aus. Noch nicht dem Licht ausgesetzt gewesenes, aus gleichen Volumen Chlor und Wasserstoff bestehendes Gas wirkt auf solches, in welchem bereits die photochemische Induction eingeleitet ist, wie ein substantiell verschiedener Körper; ein Zusatz von  $\frac{6}{1000}$  des ersteren zu dem letzteren kann die Induction von 100 auf 55,5 herabbringen.

Weitere Versuche ergaben, daß der Verbindungswiderstand des noch nicht völlig von Luft befreiten Gasgemenges von gleichen Volumen Chlor und Wasserstoff abnimmt, wenn dasselbe im Dunkeln sich selbst überlassen wird; daß diese freiwillig im Dunkeln eintretende Abnahme in dem Maße geringer wird, als die Reinheit des Gases bei fortgesetztem Durchleiten von Gas durch den Apparat zunimmt; daß diese Abnahme des Verbindungswiderstandes noch statt hat, wenn das Gas so rein geworden ist, daß bei dessen fortgesetztem Durchleiten durch das Insulationsgefäß schon keine Vermehrung des Inductionsmaximums mehr bemerkbar ist. Das vollkommen chemisch reine Gasgemenge aus gleichen Volumen Chlor und Wasserstoff verhält sich von einem auch nur eine verschwindend kleine Verunreinigung enthaltenden in so fern verschieden, als ersteres im Dunkeln sich selbst überlassen seinen Verbindungswiderstand nicht ändert, letzteres aber eine allmähliche Verringerung desselben erleidet.

Bunsen u. Roscoe fanden es nicht zulässig, eine Erklärung der Erscheinungen der photochemischen Induction in der Annahme zu suchen, daß das Chlor, oder auch der Wasserstoff, durch die Einwirkung von Licht einen höheren Grad von Verbindungsfähigkeit dauernd erlange (1). Die

(1) Draper (Phil. Mag. [3] XXIII, 388, XXV, 1, XXVII, 327; Bunsen's Jahresber. XXIV, 57, XXV, 68, XXVI, 136) hatte aus seinen Versuchen geschlossen, das Chlor erlange durch die Bestrahlung mit Sonnenlicht dauernd die Eigenschaft, sich dann auch im Dunkeln

Unzulässigkeit dieser Erklärungsweise folgern sie aus Versuchen, wo sie das Chlor und den Wasserstoff sich getrennt entwickeln ließen und jedes dieser Gase durch eine lange Glasröhre leiteten; in welcher es der Einwirkung von diffusem und von directem Sonnenlicht ausgesetzt werden konnte. Die Gase wurden abwechselnd dem Licht ausgesetzt und im Dunkeln gehalten, nachher zusammengetreten gelassen und an dem Gemenge die photochemische Wirkung einer Gasflamme untersucht. Es zeigte sich in der Dauer der Induction kein Einfluß der von den Gasen einzeln erlittenen Bestrahlung durch Licht. Bunsen u. Roscoe sind hiernach der Ansicht, daß das Licht nicht dem Chlor für sich oder dem Wasserstoff für sich andere Eigenschaften giebt, sondern daß die in einem Gemenge beider Gase hervorgebrachten Wirkungen auf photochemischen Einflüssen beruhen müssen, welche sich lediglich auf die in Thätigkeit begriffene Anziehung chemisch wirkender Molecule erstrecken.

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

Bunsen u. Roscoe haben, wie die photochemischen Wirkungen bei gleichbleibender Lichtstärke mit der Zeit zunehmen, durch Curven dargestellt. Alle diese Curven zeigen ein Maximum in der Wirkungszunahme, das sich durch einen Wendepunkt an der Curve zu erkennen giebt. Um zu entscheiden, ob diese Eigenschaft der Inductions-

mit Wasserstoff zu verbinden. Dafür, daß das vom Sonnenlicht bestrahlt gewesene Chlor andere Eigenschaften habe, als das im Dunkeln bereitete, fanden auch Favre u. Silbermann (Jahresber. f. 1847 u. 1848, 221; f. 1853, 21) insofern Bestätigung, als bei der Einwirkung des ersteren auf andere Körper mehr Wärme frei werde, als bei der des letzteren. Draper selbst (Phil. Mag. [4] XIV, 321) beharrt bei seinen früheren Schlussfolgerungen und ist der Ansicht, bei Bunsen's u. Roscoe's Versuchen habe das Sonnenlicht nicht lange genug auf das Chlor eingewirkt, oder das Licht sei nicht intensiv genug gewesen. Roscoe (Phil. Mag. [4] XIV, 504; Dingl. pol. J. CXLVII, 127) bestreitet die Richtigkeit von Draper's Bemerkungen, und daß überhaupt Draper's frühere Versuche richtige Resultate haben geben können.



Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

curven in der Wirkungsweise der chemischen Kräfte überhaupt ihren Grund hat, oder ob der Einfluss des Lichtes dabei eine besondere Rolle spielt, stellten sie noch einige Versuche über idiochemische Induction an, d. h. über die Zunahme der Verbindungsfähigkeit bei Reactionen, die, ohne Mitwirkung von Licht, Wärme o. a., ausschließlich unter dem Einflusse chemischer Kräfte vor sich gehen. Zu diesen Versuchen diente eine sehr verdünnte wässerige, mit Weinsäure versetzte Bromlösung, die bei einer und derselben Temperatur im Dunkeln sich selbst überlassen eine sehr langsame Umwandlung, unter Uebergang des Broms in Bromwasserstoff, erleidet. Die Bestimmung des Gehalts der Flüssigkeit an Brom zu verschiedenen Zeiten und die darauf gegründete graphische Darstellung der Zunahme der Bromwasserstoffbildung ergab auch hier Curven mit einem Wendepunkt, so dass also auch bei der idiochemischen Induction, wie bei der photochemischen, es eine Phase geben kann, wo die *Zunahme* der Wirkung ein Maximum erreicht, und der Eintritt eines solchen Maximums scheint allgemein in der Wirkungsweise der Verwandtschaftskräfte zu liegen (1).

Bunsen und Roscoe besprechen endlich noch, wie die bezüglich der photochemischen Induction erkannten

(1) Nach demselben Verfahren stellte A. Baeyer (Ann. Ch. Pharm. CIII, 178) Versuche an über die Aenderung in der Intensität der Einwirkung, welche in einer Lösung von Brom und Milchsäure statt hat. Hier zeigte sich keine Induction; im Anfang war die Bildung von Bromwasserstoff am raschesten vorschreitend, und erst nach einigen Stunden nahm die Wirkung den langsam abnehmenden Verlauf, der bei den obigen Versuchen mit der Weinsäure nach der Erreichung des Maximums eingetreten war. Baeyer betrachtet dies Resultat als durch den katalytischen Einfluss der sich bildenden Zersetzungsproducte bedingt, und um diesen Einfluss während der Dauer der Beobachtungen annähernd constant zu haben, setzte er der Lösung von Brom und Milchsäure sogleich eine bedeutende Menge von Bromwasserstoffsäure und umgewandeltem Milchsäure zu; nun fand in der That, wie bei der Weinsäure, eine zu einem Maximum wachsende und dann abnehmende Zunahme der Einwirkung statt.

Resultate Manches, was bei den Untersuchungen über die chemische Wirkung des Lichtes und namentlich bei den photographischen Erfahrungen sich ergeben hat, erklären. Sie erinnern in dieser Beziehung namentlich daran, daß E. Becquerel die Existenz von Lichtstrahlen angenommen hatte, welche eine chemische Wirkung nicht einleiten, sondern nur eine bereits eingeleitete fortsetzen können. Sie erörtern, daß sich die Thatsachen, welche zu dieser Annahme führten, auch ohne diese nach den Gesetzen der photochemischen Induction erklären lassen.

In einer dritten Abhandlung (1) untersuchen Bunsen u. Roscoe die optische und chemische Extinction der Lichtstrahlen. Es handelt sich um die Entscheidung der Frage, ob bei dem Acte der photochemischen Verbindung eine Arbeit geleistet werde, für welche eine äquivalente Menge Licht verschwindet, oder ob es sich dabei gleichsam nur um eine Auflösung handle, welche durch die chemischen Strahlen ohne merklichen Lichtverbrauch vermittelt wird. Bunsen u. Roscoe untersuchen, um dieses Problem zu lösen, zunächst die Erscheinungen, welche an der Grenze und im Innern eines von chemisch wirksamen Lichtbestandtheilen durchstrahlten Mediums stattfinden. Versuche, bei welchen die chemische Wirkung der von einer constanten Lichtquelle ausgehenden Strahlen vor und nach ihrem Durchgang durch einen mit trockenem Chlorgas gefüllten, durch parallele Glasplatten verschlossenen Cylinder gemessen wurde und das Verhältniß beider Wirkungen für (im Verhältniß 1 zu 1,9) verschiedene Lichtstärken gleich gefunden wurde, wiesen nach, daß die chemisch wirkenden Strahlen ihrer Intensität proportional absorbirt werden. Wir müssen bezüglich der hieran geknüpften Entwicklungen, nach welchem Gesetz die optische und chemische Extinction der Lichtstrahlen in durchsichtigen

(1) Pogg. Ann. CI, 235; Phil. Trans. f. 1857, 601; Anzeige der Resultate Phil. Mag. [4] XV, 280; Arch. ph. nat. [nouvelle période] I, 152.

Jahresber. f. Chem. u. s. w. für 1857.

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

Medien stattfindet, auf die Abhandlung selbst verweisen.

Nur wenige Resultate, die sich kürzer wiedergeben lassen, können wir hier noch anführen. In Wasserschichten bis zu 80<sup>mm</sup> Dicke findet keine irgend erhebliche Schwächung durchgehender chemischer Strahlen von der Art, wie sie für diese Untersuchungen benutzt wurden, statt. Bei Versuchen mit gefärbtem Wasser ergab sich, daß sich bei den chemischen Strahlen die absorbierte Lichtmenge proportional mit der Dichtigkeit der färbenden Substanz ändert. Bei dem Durchgang des Lichtes durch ein Gemenge gleicher Volume Chlor und Wasserstoff (Gemenge *A*), wobei Chlorwasserstoff gebildet wird, findet eine stärkere Extinction von Lichtstrahlen statt, als bei dem Durchgang durch Chlor, welches durch Mengung mit einem indifferenten farblosen Gas auf denselben Grad der Verdünnung gebracht ist (Gemenge *B*); für die bei der photochemischen Verbindung von Chlor und Wasserstoff geleistete Arbeit geht also eine äquivalente Menge Licht verloren (chemische Extinction, im Gegensatz zur optischen, bei welcher keine chemische Arbeit geleistet wird). In dem Gemenge *A*, bei 0° und unter 760<sup>mm</sup> Druck, müßte Steinkohlengaslicht einen Weg von 234<sup>mm</sup> zurücklegen, um durch optische und chemische Extinction bis auf  $\frac{1}{10}$  geschwächt zu werden; in dem Gemenge *B* einen Weg von 346<sup>mm</sup>, um durch optische Extinction dieselbe Schwächung bis auf  $\frac{1}{10}$  zu erleiden. Chemische Strahlen, die von verschiedenen Lichtquellen ausgehen, erleiden in demselben Medium eine sehr verschiedene optische und chemische Extinction. Die Wegelängen, welche das Licht im Chlorgas von 0° und unter 760<sup>mm</sup> Druck durchlaufen muß, damit es durch optische Extinction bis auf  $\frac{1}{10}$  seiner ursprünglichen Stärke ausgelöscht werde, sind nach Bunsen's u. Roscoe's Versuchen bei Steinkohlengaslicht 173<sup>mm</sup>, bei Morgens vom Zenith reflectirtem Himmelslicht 46<sup>mm</sup>, bei Nachmittags vom Zenith reflectirtem Himmelslicht 20<sup>mm</sup>; die Wegelängen, welche das Licht im normalen Gemenge von Chlor- und

Wasserstoffgas unter denselben Umständen, aber unter der Voraussetzung, daß keine optische Extinction stattfindet, zurücklegen müßte, um durch die geleistete chemische Arbeit bis auf  $\frac{1}{10}$  seiner ursprünglichen Stärke ausgelöscht zu werden, betrügen bei Steinkohlengaslicht 723<sup>mm</sup>, bei Morgenlicht vom Zenith des wolkenlosen Himmels 377<sup>mm</sup>.

Chemische  
Wirkungen  
des Lichtes.

Draper (1) hat als Hilfsmittel, die chemische Wirkung des Lichtes in solchen Fällen zu messen, wo es auf größte Empfindlichkeit nicht ankömmt, eine wässrige Lösung von oxals. Eisenoxyd empfohlen. Die goldgelbe Lösung erleidet im Dunkeln aufbewahrt keine Veränderung; bei Einwirkung von Licht wird sie unter Freiwerden von Kohlensäure und Ausscheidung von oxals. Eisenoxydul zersetzt. Für vergleichbare Messungen müßte bei constanter Temperatur operirt werden, da die Lösung je nach der Temperatur verschiedene (bei 0° smaragdgrüne, bei 100° braungelbe) Färbung zeigt und danach auch verschiedenes Absorptionsvermögen für die chemischen Strahlen hat. Die Größe der Einwirkung und Zersetzung könne durch Gewichts- oder Volumbestimmung der entwickelten Kohlensäure (mit Zurechnung der noch in der Flüssigkeit absorbirten), oder, doch weniger sicher, durch Bestimmung der Menge Gold, welche die Flüssigkeit aus Goldchlorid reducirt, ermittelt werden. Im Dunkeln bereitete und aufbewahrte Lösung wirke auf Goldchlorid nicht ein, der Einwirkung des Lichtes ausgesetzte in dem Maße, als solche Einwirkung stattfand.

Ueber die Einwirkung des Lichtes auf Chlorsilber vgl. den Bericht über unorganische Chemie.

Von den Untersuchungen aus dem Gebiet der Electricitätslehre, welche den Zusammenhang zwischen electrischen und chemischen Erscheinungen und specieller die

Chemische  
Wirkungen  
der Electricität;  
Electrolyse.

(1) Phil. Mag. [4] XIV, 161; Dingl. pol. J. CXLVI, 29; J. pr. Chem. LXXII, 376; Arch. ph. nat. XXXVI, 258.

**Electrolyse.** chemischen Wirkungen der Electricität behandeln, können wir hier nur derjenigen erwähnen, deren Resultate entweder mit wichtigen Fragen der theoretischen Chemie in näherem Zusammenhang stehen, oder durch welche solche Umwandlungen der Körper, die für die chemische Kenntniß der letzteren erheblich sind, aufgefunden wurden.

Darüber, welche ungeheueren Kräfte bei einer chemischen Scheidung, wie sie von der Electrolyse leicht hervorgebracht wird, in Wirksamkeit treten, giebt die schon im vorjährigen Berichte (1) angezeigte Untersuchung von W. Weber und R. Kohlrausch über die Zurückführung der Stromintensitätsmessungen auf mechanisches Maß bestimmtere Kenntniß. Es führten die Resultate dieser Forschung in der Anwendung auf Electrolyse zu dem Ergebniss: Wären alle Theilchen Wasserstoff in 1 Milligramm Wasser einer 1 Millimeter langen Säule an einen Faden geknüpft, und an einen anderen Faden alle Theilchen Sauerstoff, so müßten beide Fäden in entgegengesetzten Richtungen jeder mit dem Gewichte von 147830 Kilogramm oder etwa 2956 Centnern gespannt werden, um eine Zersetzung des Wassers mit solcher Geschwindigkeit hervorzubringen, nach welcher 1 Milligramm Wasser in der Secunde zerlegt werden würde. Die Spannung bleibt dieselbe für Säulen von verschiedenem Querschnitt, wächst aber proportional mit der Länge der Säule und ebenso proportional der Stromintensität, d. h. der Geschwindigkeit der electrolytischen Scheidung. Daß die Bestandtheile des Wassers hierbei nicht mit beschleunigter, sondern mit gleichbleibender Geschwindigkeit bewegt werden, nöthigt zu der Annahme, daß der Zerlegung des Wassers eine Kraft entgegen wirkt, welche mit der Geschwindigkeit der Zerlegung wächst. Es liegt nahe, den Grund dieser Widerstandskraft in den chemischen Affinitätskräften zu suchen;

(1) Jahresber. f. 1856, 324; im Ausz. auch Sill. Am. J. [2] XXIII, 480; Instit. 1857, 226.

doch steht der Begriff der chemischen Affinität noch zu <sup>Electrolyse.</sup> unbestimmt da, um daraus entnehmen zu können, wie die aus dieser Affinität hervorgehenden Kräfte mit der Geschwindigkeit der Scheidung wachsen.

Die schon früher (1) angezeigten electrolytischen Untersuchungen von Magnus liegen jetzt vollständig veröffentlicht vor (2); wir theilen hier die hauptsächlichsten Resultate mit.

Bekanntlich ist aus Versuchen, welche Daniell allein und gemeinschaftlich mit Miller angestellt hat, als Resultat hervorgegangen, dafs, wenn bei der Zersetzung eines in Wasser gelösten s. g. Sauerstoffsalzes Basis und Säure frei werden, zugleich auch Wasser zersetzt wird, sofern neben der Basis Wasserstoff, neben der Säure Sauerstoff auftritt; ein Strom, welcher HO zu H und O oder PbCl zu Pb und Cl zerlegt, läfst nach diesen Versuchen bei der Zersetzung von NaO, SO<sub>3</sub> neben NaO und SO<sub>3</sub> auch H und O frei werden. Diese Erfahrung, dafs ein Strom, welcher 1 Aeq. Wasser oder Chlorblei zerlegt, neben 1 Aeq. schwefels. Natron zugleich auch 1 Aeq. Wasser zersetzt, steht mit dem Faraday'schen Gesetz in Widerspruch, wonach von binären, gleiche Aeq. der Bestandtheile enthaltenden Verbindungen gleiche Aequivalente durch den Strom zersetzt werden. Dafür, dafs neben 1 Aeq. eines Sauerstoffsalzes auch noch 1 Aeq. Wasser Zersetzung erleidet, war eine Erklärung möglich, wenn man die Zersetzung des Wassers als secundäre betrachtete, dadurch veranlafst, dafs das s. g. schwefels. Natron, welches richtiger als ein Haloïdsalz mit zusammengesetztem salzbildendem Radical, als Na (SO<sub>4</sub>) zu betrachten sei, einfach in Na und SO<sub>4</sub> zerlegt werde, wo das Natrium an dem negativen Polende ausgeschieden sogleich

(1) Jahresber. f. 1856, 289. — (2) Pogg. Ann. CII, 1; im Ausg. Ann. ch. phys. [8] LII, 845; Arch. ph. nat. XXXVI, 850; Cimento VII, 56; Anzeige der Resultate Chem. Centr. 1857, 954.

**Electrolyse.** unter Wasserstoffentwicklung zu Natron werde, während die Atomgruppe  $\text{SO}_4$  an dem positiven Polende abgeschieden zu  $\text{SO}_2$  und  $\text{O}$  zerfalle. In der That war einerseits die electrolytische Zersetzung der sauerstoffhaltigen Salze in wässriger Lösung, die s. g. doppelte Zersetzung die dabei stattfindet, mehrfach als zu Gunsten der Ansicht, diese Salze seien den Haloïdsalzen analog zusammengesetzt, sprechend betrachtet worden, und andererseits hatten die meisten unter denen, welche die Electrolyse der Salze zum Gegenstand ihrer Forschung machten, dieser schon von Daniell angenommenen Ansicht sich angeschlossen, nach welcher sich auch die Zerlegung der Metallsalze, bei welcher Metall am negativen Polende und Säure nebst Sauerstoff am negativen Polende abgeschieden werden, einfach erklärt (s. g. schwefels. Kupferoxyd  $\text{Cu}(\text{SO}_4)$  wird zu  $\text{Cu}$  und  $\text{SO}_4$  zerlegt, letzteres zerfällt da, wo es sich ausscheidet, zu  $\text{SO}_2$  und  $\text{O}$ ).

Magnus kommt nun zu dem Resultate, die Annahme dieser Ansicht sei für die Erklärung, wie s. g. Sauerstoffsalze in wässriger Lösung zersetzt werden, nicht nöthig; diese Ansicht sei sogar dadurch widerlegt, daß sich an dem positiven Polende niemals solche Verbindungen, wie sie dieser Ansicht gemäß als zusammengesetzte salzbildende Substanzen anzunehmen wären ( $\text{SO}_4$  aus schwefels.,  $\text{NO}_3$  aus salpeters. Salzen), abscheiden. Nach seinen Versuchen, bei welchen schwefels. Kupferoxyd in der Art electrolytisch zersetzt wurde, daß zwischen die Polenden eine die Salzlösung in zwei Theile trennende poröse Scheidewand eingeschaltet war, zeigte sich zwar an dem positiven Polende stets ein dem abgeschiedenen Metall entsprechendes volles Aeq. Sauerstoff, allein von der Säure fand sich hier nur ein Theil, oft nur 60 pC., während der übrige Theil in dem das negative Polende enthaltenden Flüssigkeitstheile gefunden wurde. Auch hiernach betrachtet Magnus die oben erwähnte Erklärung als unhaltbar, da nach ihr ein

ganzes Aeq. Schwefelsäure am positiven Polende hätte frei Electrolyse. vorhanden sein müssen.

Die Untersuchungen Magnus', eine haltbarere Erklärung für die electrolytische Zersetzung der Sauerstoffsalze zu geben, führten ihn zu folgenden, die Electrolyse überhaupt betreffenden Resultaten, die wir hier mit seinen Worten mittheilen. Sind mehrere Salze in derselben Flüssigkeit vorhanden, so zersetzt der Strom bei einer gewissen Intensität nur Eins derselben; ebenso wird, wenn ein Salz gelöst in Wasser zur Electrolyse angewandt wird, bei einer gewissen Stromstärke nur das Salz, aber nicht das Wasser zersetzt; es giebt daher für jeden zusammengesetzten Electrolyten eine Intensitätsgrenze, bei welcher nur der eine seiner Bestandtheile zersetzt wird. Bei Anwendung von Strömen, deren Intensität geringer ist als die Grenze, geht die ganze Menge der Electricität nur an die Substanz über, auf welche sich dieselbe bezieht, und diese Substanz wird allein zersetzt; die Grenze selbst entspricht daher dem Maximum von Electricität, welches an diese Substanz übergehen kann, oder dem Maximum dieser Substanz, das bei unverändertem Electrolyten und unveränderten Electroden in einer gegebenen Zeit zersetzt werden kann. Diese Grenze ist abhängig von der Grösse der Electroden, von der Zersetzbarkeit der verschiedenen Bestandtheile des Electrolyten, von dem Verhältniß, in welchem sich diese in ihm vorfinden. Da bei Anwendung derselben Intensität die Electroden einander näher oder ferner sein können, so ist auch das Maximum der besser leitenden Substanz, das durch denselben Strom und dieselben Electroden zersetzt wird, dasselbe, die Electroden mögen einander näher oder ferner sein. Die Intensitätsgrenze ist der Grösse der Electroden proportional, vorausgesetzt daß der Querschnitt des Electrolyten gleich den Electroden ist; diese Proportionalität gilt aber nur, so lange die Zusammensetzung des Electrolyten ungeändert bleibt. Die Leitung der Electricität durch einen Electrolyten und die dabei stattfindende



**Electrolyse.** Zersetzung lassen sich auf die Vertheilung der Electricität auf isolirten Leitern zurückführen. Dadurch läßt sich die von Daniell erhobene Schwierigkeit der s. g. doppelten Zersetzung beseitigen. Es bedarf derselben Kraft, um eine einfache Substanz aus einer (einfacheren) binären Verbindung auszuscheiden, die nöthig ist, um sie aus einer zusammengesetzteren salzartigen Verbindung zu trennen. Ebenso ist dieselbe Kraft erforderlich, um dieselbe Menge von Chlor aus den Chlorüren wie aus den Chloriden von Zinn und Kupfer abzuscheiden, aber man erhält dabei aus den Chlorüren doppelt so viel Metall als man durch denselben Strom aus den Chloriden erhält. Auch ist dieselbe Kraft erforderlich, um aus einer Auflösung von Jodsäure und aus verdünnter Schwefelsäure, die in getrennten Gefäßen zersetzt werden, gleiche Mengen von Sauerstoff zu erhalten; dabei wird aber für 1 Aeq. Wasserstoff, das aus der letzteren ausgeschieden wird, nur  $\frac{1}{6}$  Aeq. Jod erhalten. Das Faraday'sche Gesetz ist in seiner vollsten Ausdehnung anwendbar, indem auch aus zusammengesetzteren salzartigen Verbindungen stets äquivalente Mengen ausgeschieden werden; doch sind die galvanischen Aequivalente nicht dieselben wie die chemischen (1). Die Salztheile

(1) Magnus stellt folgende Reihen chemischer Aequivalente und galvanischer Aequivalente beispielsweise neben einander :

Chem. Aeq. :	HO	JO <sub>5</sub>	CuCl	Cu <sub>2</sub> Cl	SnCl <sub>2</sub>	SnCl
Galv. Aeq. :	HO	J <sub>2</sub> O	CuCl	Cu <sub>2</sub> Cl	Sn <sub>2</sub> Cl	SnCl.

Wir führen hier noch an, daß auch V. Duprè in einer Untersuchung über die electrolytische Untersuchung der Salze (Arch. ph. nat. XXXV, 98; Cimento VI, 192) es bestätigt gefunden hat, daß derselbe Strom aus Kupferchlorürlösung (ammoniakalischer, vor Luftzutritt geschützter und mit metallischem Kupfer in Berührung befindlicher) doppelt so viel Kupfer abscheidet als aus einer Lösung von schwefels. Kupferoxyd. Bei der Electrolyse der ammoniakalischen Lösungen von gewöhnlich-phosphors., pyrophosphors. und metaphosphors. Silberoxyd fand Duprè, daß derselbe Strom aus allen diesen Salzen dieselbe Menge Silber abscheidet (die äquivalente Menge Silber für die Quantität Kupfer, die durch den-

verändern in dem Electrolyten ihre Stellung theils durch <sup>Electrolyse.</sup> die fortwährenden Zersetzungen und Verbindungen, theils durch Diffusion; auf die Diffusion hat das spec. Gewicht der Lösung einen bedeutenden Einfluss, der indessen bei verschiedenen Salzlösungen verschieden ist.

Weiter hieran anknüpfende Untersuchungen, in welchen die von Magnus aufgestellte Ansicht discutirt ist, sind im folgenden Jahresberichte zu besprechen.

Schlagdenhauffen (1) hat die electrolytische Zersetzung mehrerer Körper untersucht, namentlich in Beziehung auf die reducirende Wirksamkeit des electrolytisch ausgeschiedenen Wasserstoffs im Entstehungszustand. Sein Verfahren war im Allgemeinen, in einer aus mehreren Bunsen'schen Elementen bestehenden Kette in Einem Element die die Kohle umgebende Flüssigkeit aus einer Lösung des gerade zu untersuchenden Körpers bestehen zu lassen, während die anderen wie gewöhnlich mit Salpetersäure um die Kohle (und alle mit Schwefelsäure um das Zink) gefüllt waren, und die Kette zu schließen. Als Resultate giebt Schlagdenhauffen an (wir theilen hier nur die chemischen Effecte mit, nicht, wie in vielen Fällen eine Wanderung von Substanzen durch die poröse Zelle beobachtet wurde) : unter dem Einfluss des an der Kohle entwickelten Wasserstoffs wird freie oder in Salzen enthaltene Salpetersäure zu salpetriger Säure und diese zu Ammoniak; Ammoniak bildet sich in dieser Weise auch aus salpeters. und salpetrigs. Aethyl, die in weingeistiger Lösung angewendet wurden; Nitrobenzol und Nitronaphtalin, in weingeistiger Lösung angewandt, geben Anilin und Naphtylamin; Chromsäure wird zu chroms. Chromoxyd, das dann weiter zersetzt wird (2), schwefelsäurehaltige

selben Strom aus schwefels. Kupferoxyd abgeschieden wird), mit welcher unter den verschiedenen Phosphorsäuren es auch in Verbindung gewesen sein mag. — (1) J. pharm. [3] XXXI, 410. — (2) Vgl. Geuther's frühere Versuche in Ann. Ch. Pharm. XCIX, 815, Buff's daselbst CI, 1, auch Jahresber. f. 1856, 220 u. 248 f.

**Electrolyse.** Chromsäure zunächst zu schwefels. Chromoxyd; übermangans. Kali, namentlich rasch bei Zusatz von etwas Schwefelsäure, scheidet Manganhyperoxyd aus; molybdäns. Ammoniak giebt blaues Molybdänoxyd, und in entsprechender Weise bilden sich niedrigere Oxydationsstufen des Metalls aus Lösungen von wolframs. oder vanads. Ammoniak oder von Titansäure; aus Chlorsäure, in Lösung ihres Kalisalzes angewendet, wird Chlorwasserstoff; aus Bromsäure ebenso, doch erst nachdem Brom im freien Zustand ausgeschieden war, Bromwasserstoff; aus Jodsäure ebenso angewendet wird nur Jod ausgeschieden; unterchlorige Säure (in Chlorkalk) wird zu Chlorwasserstoff; aus schwefliger, arseniger oder Arsensäure wird Schwefel oder Arsen abgeschieden (aus den Salzen dieser Säuren nur wenig und langsam); Ferridcyankalium wird unter Freiwerden von Blausäure und Bildung von Ferrocyanalkalium und eines grünen Niederschlags zersetzt.

**Zersetzungen  
durch  
Wärme.**

H. Sainte-Claire Deville (1) machte Mittheilungen über das Zerfallen von Verbindungen, welches unter dem Einfluß von Wärme, ohne daß eine andere chemisch wirkende Kraft mit ins Spiel kommt, eintritt. Er bespricht zunächst die Ungleichheit der Temperaturen, welche für das Zerfallen verschiedener Verbindungen erforderlich sind; daß z. B. bei der wasserfreien Salpetersäure ein solches Zerfallen schon bei gewöhnlicher Temperatur, bei dem s. g. wasserfreien kohlenst. Ammoniak bei etwa 60°, bei dem Ammoniak bei Rothglühhitze eintritt, während für das Zerfallen des Wassers in seine Bestandtheile eine noch höhere Temperatur erforderlich ist. Sodann theilt Deville in Beziehung auf das Zerfallen des Wassers und der Alkalihydrate durch Hitze Thatfachen und Betrachtungen specieller mit, welche wir hier möglichst gedrängt wiedergeben. — Bei dem Zerfallen des Wassers durch bis zum Schmelzen erhitztes

(1) Compt. rend. XLV, 857; Instit. 1857, 393; Ann. Ch. Pharm. CV, 383.

Platin (1) wird nur wenig Knallgas erhalten, weil der größte Theil der bei dem Zerfallen frei gewordenen Gase sich alsbald bei Annahme niedrigerer Temperatur wieder vereinigt. Bei dem Durchleiten des Dampfes von reinem Wasser durch eine bis nahe zu dem Schmelzpunkt des Platins erhitzte Platinröhre erhielt Deville aus demselben Grunde nur sehr geringe Mengen von Knallgas. Er suchte die Temperatur, bei welcher ein Zerfallen des Wassers stattfindet, genauer zu ermitteln. Regnault's Beobachtung, daß geschmolzenes Silber aus darüber geleitetem Wasserdampf etwas Wasserstoff entwickelt und Sauerstoff absorbirt, welcher dann bei dem Abkühlen das Metall spritzen macht, erklärt Deville in der Art, daß nicht eine Verwandtschaft des Silbers zu dem Sauerstoff, sondern die hohe Temperatur der Röhre, in welcher die Operation angestellt wird, die Zersetzung des Wassers bewirke. Um diese Erklärung zu prüfen, untersuchte Deville, wie ein durch Wasserstoff schon bei verhältnißmäßig niedriger Temperatur reducirtbares und deswegen zur Zersetzung des Wassers unfähiges Metalloxyd auf Wasser bei erhöhter Temperatur einwirkt. Als geschmolzenes Bleioxyd in einem Platinschiffchen in einer Porcellanröhre zum hellen Rothglühen erhitzt und nun ein lebhafter Strom von reinem Wasserdampf übergeleitet wurde, verflüchtigte sich viel Bleioxyd; bei dem Erkalten trat im Moment des Erstarens des Bleioxyds eine schwache Entwicklung von Sauerstoffgas (2) ein, und in der erkalteten Röhre zeigte sich an den heißesten Stellen Verglasung durch Bleioxyd, an den weniger heißen ein Beschlag von pulverförmigem Bleioxyd und endlich an den noch weniger heißen ein Beschlag von metallischem Blei. Nach Deville war Wasser zu seinen

Zersetzungen  
durch  
Wärme.

(1) Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 326. — (2) Ueber die Sauerstoffabsorption durch geschmolzenes Bleioxyd und das Entweichen des Sauerstoffs beim Erstarren vgl. Leblanc in J. pharm. [8] VIII, 181; Borselius' Jahresber. XXVI, 198.

Zersetzungen  
durch  
Wärme.

Bestandtheilen zerfallen und eine Einwirkung des frei gewordenen Wasserstoffs auf das verflüchtigte Bleioxyd (Reduction von Blei) hatte da in der Röhre statt, wo die Temperatur niedrig genug war, damit sich Wasser wieder bilden könne; Deville schätzt diese Temperatur der Schmelzhitze des Silbers gleich. Er hebt noch das anscheinend Widersprechende in den Thatsachen hervor, daß einerseits bei Verbindung von Wasserstoff und Sauerstoff so viel Wärme frei wird, um Platin zum Schmelzen zu bringen, und daß andererseits bis zum Schmelzen erhitztes Platin das Wasser in seine Bestandtheile zerfallen läßt. — Deville theilt noch Folgendes mit, um darzuthun, daß bei Weißglühhitze das Kalihydrat oder Natronhydrat (1) zu seinen Bestandtheilen, Alkalimetall, Wasserstoff und Sauerstoff, zerfällt. Er wiederholte im Großen den von Gay-Lussac und Thenard angestellten Versuch, die Alkalimetalle durch Einwirkung von Eisen auf die Alkalihydrate zu reduciren. Eine eiserne, mit oxydfreien Eisenspähnen gefüllte Quecksilberflasche, in einem Windofen aufrechtstehend oben mit einer verticalen, unten nahe am Boden mit einer horizontalen eisernen Röhre versehen, wurde oben bis zum starken Weißglühen, unten weniger stark erhitzt. Wird Kalihydrat durch die obere Röhre eingetragen, so entweichen Kaliumdämpfe durch die untere. Deville bemerkte, daß man nur, wenn viel Kali in die Flasche gebracht wird, reducirtes Kalium erhält, bei dem Eintragen von wenig Kali aber sich nur Kali verflüchtigt, ferner daß, wenn man nach dem Uebergehen von Kalium plötzlich die Operation unterbricht und die eiserne Flasche durchgesägt wird, sich das Eisen in den heißesten Theilen des Apparats ganz unverändert metallisch vorfindet, während in den weniger heißen Theilen sich ein Magma von Eisenoxyd und Kali gebildet hat. Deville giebt die Er-

(1) Für das Natronhydrat muß die Temperatur noch höher sein als für das Kalihydrat.

klärung, in den heißesten Theilen des Apparats zerfalle das Kalihydrat zu freiem Kalium, Wasserstoff und Sauerstoff; in den weniger heißen Theilen werde Sauerstoff von dem Eisen absorbiert und der entweichende Wasserstoff reisse Kaliumdämpfe mit sich, während gleichzeitig gebildetes Kali das Eisenoxyd umhülle und es verhindere, seinen Sauerstoff an das Kalium oder den überschüssigen Wasserstoff abzutreten; wenn aber der Gasstrom langsam sei, finde doch in den weniger heißen Theilen eine völlige Wiederherstellung des vorher zerfallenen Kali's statt. Einen Beweis für die Richtigkeit dieser Erklärung, daß in den heißesten Theilen des Apparats vollständiges Zerfallen des Kalihydrats erfolge, sieht Deville darin, daß, wenn man die ganze Flasche auf der Temperatur erhält, welche in den vorhergehend erwähnten Versuchen der untere Theil der Flasche hatte, gar keine Zersetzung des Kali's eintritt.

Zersetzungen  
durch  
Wärme.

Es können hiernach Verbindungen bei erhöhter Temperatur zerfallen und aus den Substanzen, in die sie zerfallen, sich bei niedriger Temperatur wieder bilden, so daß Verflüchtigung der Verbindung ohne Zersetzung derselben scheinbar statt hat, während in Wirklichkeit da, wo höhere Temperatur einwirkte, die Verbindung doch zerfallen war. H. Kopp (1) hat daran erinnert, daß hierin vielleicht die Erklärung der ungewöhnlichen Condensationen zu suchen ist, welche sich für einige Verbindungen aus der Bestimmungen ihrer Dampfdichten ergaben, insofern diese Conden-

(1) Ann. Ch. Pharm. CV, 390. Schon früher hatte Bineau (Ann. ch. phys. [2] LXVIII, 434 ff.; LXX, 272) die Möglichkeit, daß Verbindungen bei den Versuchen zur Bestimmung ihrer Dampfdichte vorübergehend zerfallen, ausgesprochen, und Gerhardt (Jahresber. f. 1851, 500) hatte die abnorme Condensation, welche das vom Methyläther sich ableitende Substitutionsproduct  $C_4Cl_6O_2$  zeigen soll, durch die Annahme eines Zerfallens desselben zu erklären gesucht. Auch Kekulé (Ann. Ch. Pharm. CVI, 148) erklärt die abnorme Condensation, welche die Beobachtungen der Dampfdichte für Ammoniumhaloidsalze ergaben, aus einem Zerfallen derselben bei höherer Temperatur.

**Zersetzungen durch Wärme.** sationen ganz so sind, wie wenn die Verbindungen bei den Temperaturen, für welche man ihre Dampfdichte zu ermitteln suchte, zu Substanzen zerfallen gewesen wären, aus denen sie sich bei niedrigerer Temperatur wieder bilden können. Für  $\text{NH}_4\text{Cl}$  oder  $\text{NH}_4\text{Cy}$  z. B. hat man die Dampfdichte einer Condensation auf 8 Vol. entsprechend gefunden, gerade so als ob die Verbindungen zu  $\text{NH}_3$  (4 Vol.) und  $\text{HCl}$  oder  $\text{HCy}$  (4 Vol.) zerfallen gewesen wären;  $\text{NH}_4\text{S}$  soll eine Condensation auf 6 Vol. haben, welche so ist, wie wenn es zu  $\text{NH}_3$  (4 Vol.) und  $\text{HS}$  (2 Vol.) zerfiele; die angebliche Condensation von  $\text{NH}_4\text{S}$ ,  $\text{HS}$  auf 8 Vol. erklärt sich aus dem Zerfallen zu  $\text{NH}_3$  (4 Vol.) und 2  $\text{HS}$  (4 Vol.), die von  $\text{PCl}_5$  auf 8 Vol. aus dem Zerfallen zu  $\text{PCl}_3$  (4 Vol.) und 2  $\text{Cl}$  (4 Vol.), die des carbamins. Ammoniaks  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{NH}_2\text{C}_2\text{O}_3$  ( $= 2 \text{NH}_3$ , 2  $\text{CO}_2$ ; s. g. wasserfreien kohlen. Ammoniaks) auf 12 Vol. aus dem Zerfallen zu 2  $\text{NH}_3$  (8 Vol.) und 2  $\text{CO}_2$  (4 Vol.).

**Chemische Induction.** Ueber die als *chemische Induction* bezeichneten Erscheinungen in der Wechselwirkung verschiedener Körper auf einander vgl. S. 43 ff.

**Katalyse.** Schön bein hat seine, theilweise schon früher (1) ausgesprochenen, Ansichten über den Zusammenhang der katalytischen Erscheinungen mit der Allotropie ausführlich dargelegt (2). Viele s. g. katalytischen Erscheinungen gründen sich nach ihm darauf, dafs bei Berührung mit einem gewissen Körper ein Element, im freien Zustand oder in Verbindung, in einen anderen allotropischen Zustand übergeht, als in welchem es bis dahin war, und nun mit anderer Verwandtschaftskraft ausgestattet ist. Namentlich erklärt er s. g. katalytische Zersetzungen, z. B. das Zerfallen von Wasserstoffhyperoxyd in Wasser und Sauerstoff bei Einwirkung von edlen Metallen oder Kohle, die Sauerstoffentwicklung bei niedrigerer Temperatur, welche

(1) Vgl. namentlich Jahresber. f. 1855, 267. — (2) Pogg. Ann. C, 1; Phil. Mag. [4] XIII, 248, 440; im Ausz. Arch. ph. nat. XXXIV, 808.

chlors. Kali (1) bei Gegenwart von Eisenoxyd, Braunstein u. a. zeigt, daraus, daß durch die Berührung mit diesen s. g. Contactsubstanzen, ähnlich wie durch stärkere Erhitzung, der im Wasserstoffhyperoxyd oder chlors. Kali enthaltene active (ozonisirte) Sauerstoff in nicht activen (gewöhnlichen) umgewandelt wird und letzterer, mit schwächerer Verwandtschaftskraft begabt, sich ausscheiden muß. Er vermuthet, daß der gebundene active Sauerstoff gewisser Verbindungen das Vermögen besitzt, den activen Sauerstoff gewisser anderer Verbindungen in gewöhnlichen umzuwandeln und dabei in der Regel selbst die gleiche Zustandsveränderung erleide; hieraus erklärt er, weshalb bei der Einwirkung gewisser Oxyde auf Wasserstoffhyperoxyd Sauerstoff nicht bloß aus dem letzteren, sondern auch aus den ersteren frei wird. Der Uebergang des Sauerstoffs aus dem activen in den gewöhnlichen Zustand ist mit einem Freiwerden von Wärme verbunden; daher das Erglühen des mit Braunstein gemengten chlors. Kali's beim Erhitzen. Die Oxydationsstufen des Chlors enthalten Sauerstoff im activen Zustand und werden katalytisch, unter Freiwerden von gewöhnlichem Sauerstoff, durch dieselben Substanzen (unterchlorige Säure durch Kohle z. B.) zersetzt, welche auf freien activen Sauerstoff einwirkend diesen in gewöhnlichen überführen. In der Salpetersäure  $\text{NO}_5$  nimmt Schönbein 1 vorzugsweise leicht umwandelbares At. activen Sauerstoff und 2 weniger leicht umwandelbare At. solchen Sauerstoffs an, und erklärt die Beobachtung, daß fein zertheilte Kohle noch unter  $0^\circ$  das Salpetersäurehydrat

(1) Jods. Kali, gemengt mit Manganhyperoxyd oder Graphit, wird schon bei einer Temperatur, die noch ziemlich tief unter dem Schmelzpunkte des Salzes liegt, zu freiem Jod, gewöhnlichem Sauerstoff und Kali zersetzt (Verhandl. der Baseler naturforsch. Gesellsch., neue Reihe, III. Hft.; aus den Ber. der Münchener Acad. d. Wissensch. 1856 in Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 451); auch diese Erscheinung erklärt Schönbein aus der allotropischen Umwandlung des Sauerstoffs der Jodsäure.



**Katalyse.** zu freiem Sauerstoff und Untersalpetersäure, ohne Bildung einer merklichen Menge Kohlensäure, zersetzt, gleichfalls als eine solche Contactwirkung, die auf der Umwandlung activen Sauerstoffs in gewöhnlichen beruht. Wir können hier nicht alle s. g. katalytischen Zersetzungen, welche Schönbein bespricht und dieser Ansicht gemäß erklärt, aufführen, auch nur kurz angeben, was er in Beziehung auf die Bildung chemischer Verbindungen unter dem Einfluß s. g. Contactsubstanzen erörtert. Auch hier denkt er sich als nächste Wirkung der Contactsubstanzen die Ueberführung eines Körpers in einen activeren Zustand; als Contactsubstanzen verhalten sich z. B. die Körper (Metalle, Terpentinöl u. a.), welche mit Sauerstoff in Berührung diesen ozonisiren und, ohne daß sie selbst oder ihre Bestandtheile sofort mit dem activen Sauerstoff in Verbindung treten, die oxydirenden Wirkungen des letzteren auf andere Körper sich äußern lassen, auf welche gewöhnlicher Sauerstoff ohne Einwirkung ist. — Schönbein bespricht zuletzt noch die Gährung und die Wirkung des Ferments; er neigt zu der Ansicht, daß das letztere auf ein oder mehrere Elemente des Zuckers allotropisirend einwirke und damit der Anlaß zu einem anderen Zusammentreten der bis dahin im Zucker vereinigten Elemente gegeben sei.

**Einwirkung  
löslicher  
Salze auf  
unlösliche.**

Malaguti, welcher früher bereits (1) die gegenseitige Einwirkung löslicher Salze zum Gegenstand seiner Untersuchungen gemacht hat, veröffentlichte nun auch seine Ansichten und Versuche über die zwischen löslichen und unlöslichen Salzen stattfindende Einwirkung (2). Wir können hier nur die Ergebnisse, welche er aus seinen Untersuchungen folgert, anführen. Die zwischen löslichen und unlöslichen Salzen eintretende Einwirkung sei von der zwischen löslichen eintretenden nicht wesentlich verschieden.

(1) Jahresber. f. 1852, 296. — (2) Ann. chim. phys. [3] LI, 328; im Ausz. J. pharm. [3] XXXII, 241; Anzeige der Resultate Compt. rend. XLV, 288; Instit. 1857, 290; Chem. Centr. 1857, 848.

Wenn für den ersteren Fall meistens die für zwei Paare von Salzen, welche dieselben Säuren und Basen aber umgekehrt combinirt enthalten, gefundenen Zersetzungscoefficienten sich nicht zu 100 ergänzen (1), so sei dies als durch den Widerstand veranlaßt zu betrachten, welchen die Chemiker bald als Cohäsion, bald als Unlöslichkeit, bald als Adhärenz bezeichnen. Die hauptsächlichste Ursache für das Eintreten eines Stillstandes in der Zersetzung zweier Salze sei die gegenseitige Einwirkung der neuen Salze, welche aus der Zersetzung der ursprünglich angewendeten resultiren. Das Vorschreiten in der Zersetzung zweier Salze (eines löslichen und eines unlöslichen) sei nicht nur der Zeit, während welcher man die Einwirkung unter Kochen vor sich gehen läßt, nicht proportional, sondern es sei dargestellt durch eine krumme Linie, deren Einbiegungen (unregelmäßige Krümmungen) um so beträchtlicher seien, je kleiner der Zersetzungscoefficient. Meistens zeigen sich in den Zersetzungen je zweier Paare von Salzen Verhältnisse, die constant bleiben, wenn man auch die jene Paare zusammensetzenden Basen und Säuren vertauscht. (D. h. : der Zersetzungscoefficient sei z. B. für 2 BaO, HO, PO<sub>5</sub> und 2 (KO, CO<sub>2</sub>) = 46,82 und für BaO, SO<sub>3</sub> und KO, CO<sub>2</sub> = 22,17; Verhältniß beider Coefficienten = 2,11 : 1. Der Zersetzungscoefficient sei für BaO, CO<sub>2</sub> und KO, SO<sub>3</sub> = 60,00, für 2 (BaO, CO<sub>2</sub>) und 2 KO, HO,

Einwirkung  
löslicher  
Salze auf  
unlösliche.

(1) Als Zersetzungscoefficienten bezeichnete Malaguti in der S. 64 unter (1) angeführten Abhandlung die, auf 100 Salz bezogene, relative Menge eines Salzes, welche bei der Einwirkung eines anderen Salzes zersetzt wird, und er war bei dieser früheren Untersuchung zu dem Schluß gekommen, daß bei den zwei entgegengesetzten Combinationen zweier Säuren und zweier Basen, wenn lösliche Salze auf einander einwirken und auch die Einwirkungsproducte gelöst bleiben, die Zersetzungscoefficienten sich zu 100 ergänzen; wenn z. B. bei Einwirkung von (je 1 Aeq.) KCl und MnO, SO<sub>2</sub> unter diesen Umständen 58 Hundertheile der vorhandenen Menge jedes Salzes zersetzt werden, werden bei Einwirkung von KO, SO<sub>2</sub> und MnCl 42 Hundertheile der angewendeten Menge jedes Salzes zersetzt.

Einwirkung  
löslicher  
Salze auf  
unlösliche.

$\text{PO}_5 = 27,77$ ; Verhältniß beider Coëfficienten 2,16.) Die Einwirkung zwischen löslichen und unlöslichen Salzen hänge im Wesentlichen weder ab von der relativen GröÙe der Cohäsion, noch von dem relativen Grad der Schwerlöslichkeit der sich zersetzenden und der sich neubildenden Salze. Es sei endlich die gegenseitige Zersetzung unlöslicher und löslicher Salze nur ein specieller Fall des allgemeineren Naturgesetzes, daß bei der Einwirkung zweier Molecularsysteme auf einander die Elemente derselben stets streben, neue Systeme von stabilerem Gleichgewicht zu bilden.

---

Absorptionen.

Bunsen hat seine Untersuchungen über die Absorption der Gase und die unter seiner Leitung ausgeführten absorptiometrischen Bestimmungen zusammengestellt (1); die Resultate sind schon in den beiden vorhergehenden Berichten mitgetheilt.

Es wäre denkbar, daß in einer hohen Säule einer Gas absorbirt enthaltenden Flüssigkeit bei längerem Stehen derselben ein ungleicher Gehalt der verschiedenen Schichten an absorbirtem Gas sich herstelle, dem verschiedenen Druck, unter welchem die verschiedenen Schichten Flüssigkeit stehen, entsprechend. Lieben (2) fand jedoch, daß eine homogene wässrige Lösung von schwefliger Säure, in eine 1,7 Meter lange Glasröhre eingeschmolzen, nach fast 4-monatlichem Verweilen in der vertical aufgehängten Röhre noch in den verschiedenen Schichten (die nach dem Oeffnen der Spitzen der Röhre in dem Maße, wie die Flüssigkeit ruhig auslief, gesondert aufgesammelt wurden) gleichen Gehalt an schwefliger Säure hatte.

(1) Gasometrische Methoden (Braunschweig 1857), 186. — (2) Ann. Ch. Pharm. CI, 77; im Ausz. J. pr. Chem. LXX, 445; Chem. Centr. 1857, 367; Arch. ph. nat. XXXIV, 160.

Auch die noch in neuerer Zeit (1) wiederholte **Be-** Lösungen.  
**hauptung**, eine Lösung enthalte nach längerem ruhigem  
 Stehen in den unteren Schichten mehr von dem specifisch  
 schwereren Bestandtheil, als in den oberen, fand Lieben  
 nicht bestätigt. Eine mit Chlornatriumlösung gefüllte, über  
 2 Meter lange Röhre, welche in verticaler Stellung wäh-  
 rend mehr als 4 Monaten sich selbst überlassen blieb, er-  
 gab noch in den verschiedenen Schichten (die in derselben  
 Weise gesondert aufgesammelt wurden) einen gleichen Ge-  
 halt an Chlornatrium.

Wir stellen hier die Versuchsergebnisse zusammen, welche  
 Kremers bei den S. 27 f. besprochenen Untersuchungen,  
 namentlich bezüglich der Eigenschaften von Salzlösungen,  
 erhielt. Zunächst hat er seine früheren Versuche über das  
 spec. Gew. wasserfreier Salze und ihrer Lösungen fortge-  
 setzt. Er fand (2) das spec. Gew. folgender wasserfreier  
 Salze (auf Wasser von 17<sup>0</sup>,5 als Einheit bezogen) :

LiCl	1,998	LiO, NO <sub>3</sub>	2,334	KO, JO <sub>3</sub>	3,979
NaBr	3,079	KO, ClO <sub>3</sub>	2,350	NaO, JO <sub>3</sub>	4,277
LiO, CO <sub>2</sub>	2,111	KO, BrO <sub>3</sub>	3,271	CaO, NO <sub>3</sub>	2,472 *)
LiO, SO <sub>3</sub>	2,210	NaO, BrO <sub>3</sub>	3,339		

\*) Pogg. Ann. Cl, 269.

und die spec. Gewichte (*B*; gegen Wasser von 19<sup>0</sup>,5 als  
 Einheit) von Salzlösungen, die auf 100 Th. Wasser *A* Th.  
 wasserfreies Salz enthalten (3) :

LiCl		SrCl		CaCl		BaCl	
<i>A</i>	<i>B</i>	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>A</i>	<i>B</i>
5,04	1,0278	9,81	1,0823	6,97	1,0545	8,88	1,0760
10,88	1,0541	20,12	1,1632	12,58	1,0954	18,24	1,1521
18,39	1,0896	30,57	1,2401	23,33	1,1681	27,53	1,2245
27,09	1,1247	41,04	1,3114	36,33	1,2469	35,44	1,2837
48,51	1,1832	51,69	1,3816	50,67	1,3284		
60,26	1,2362			62,90	1,3806		

BaBr		SrBr		CaBr		NaO, JO <sub>3</sub>	
<i>A</i>	<i>B</i>	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>A</i>	<i>B</i>
17,81	1,1440	16,15	1,1327	17,65	1,1366	8,13	1,0698
33,83	1,3005	33,05	1,2620	35,43	1,2660		
60,92	1,4507	49,51	1,3784	55,91	1,3933		
81,97	1,5816	69,57	1,5106	77,04	1,5214		
104,63	1,7115	93,13	1,6309	102,56	1,6517		

(1) Jahresber. f. 1853, 310, 386; f. 1855, 268. — (2) Pogg. Ann.  
 XCIX, 435. — (3) Frühere Bestimmungen für andere Salze vgl. im  
 Jahresber. f. 1855, 294 f.

I. Seungen.

Kremers hat ferner die Ausdehnung verschiedener Salzlösungen bestimmt (1), durch Messung der verschiedenen Temperaturen entsprechenden Volume derselben in einem thermometerartigen, aber mit zwei Röhren (einer an das obere Ende eines Glascylinders angeschmolzenen und einer durch das obere Ende des Cylinders bis nahe an den Boden desselben hindurchgehenden) versehenen Apparat, welcher sich leicht mit einer Salzlösung füllen und auch wieder entleeren, auswaschen und trocknen liefs. Eine Lösung, welche auf 100 Th. Wasser die über den Columnen stehende Menge Salz enthält, hat, das Volum bei  $19^{\circ},5 = 1$  gesetzt, bei den anderen angegebenen Temperaturen folgende Volume :

	KCl							
	5,2	11,2	16,8	17,9	22,5	28,2	33,4	38,7
10°	0,99808	0,99757		0,99717	0,99708	0,99700		0,99684
19,5	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000
30	1,00309	1,00344	1,00371	1,00371	1,00381	1,00389	1,00403	1,00405
40	1,00678	1,00729	1,00766	1,00768	1,00783	1,00791	1,00816	1,00818
50	1,01110	1,01167	1,01203	1,01208	1,01227	1,01239	1,01262	1,01268
60	1,01604	1,01661	1,01693	1,01695	1,01711	1,01720		1,01730
70	1,02154	1,02200	1,02220	1,02221	1,02231	1,02237	1,02229	1,02234
80	1,02755	1,02789	1,02791	1,02784	1,02789	1,02797		1,02767
90	1,03417	1,03419	1,03399	1,03390	1,03378			1,03326
100	1,04144	1,04118	1,04070	1,04051	1,04008		1,03916	1,03929

	NaCl						LiCl	
	4,7	10,0	15,4	20,5	26,3	31,4	4,4	9,0
0°	0,99689	0,99475	0,99871				0,99739	0,99671
10	0,99783	0,99715	0,99674	0,99644	0,99620	0,99604	0,99828	0,99805
19,5	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000
30	1,00327	1,00381	1,00410	1,00435	1,00456	1,00464	1,00278	1,00284
40	1,00710	1,00790	1,00840	1,00878	1,00910	1,00928	1,00614	1,00611
50	1,01150	1,01246	1,01309	1,01353	1,01391	1,01412	1,01018	1,00991
60	1,01646	1,01748	1,01817	1,01860	1,01898	1,01919	1,01479	1,01423
70	1,02201	1,02303	1,02364	1,02400	1,02431	1,02454	1,01994	1,01901
80	1,02809	1,02889	1,02945	1,02971	1,02993	1,03006	1,02560	1,02418
90	1,03466	1,03524	1,03560	1,03576	1,03581	1,03591	1,03178	1,02983
100	1,04179	1,04209	1,04217	1,04214	1,04211	1,04190	1,03856	1,03596

(1) Pogg. Ann. C, 394.

Lösungen.

	LiCl				BaCl		
	13,5	19,8	24,0	55,8	11,7	24,2	55,8
0°	0,99680	0,99601	0,99588		0,99597	0,99428	
10	0,99793	0,99784	0,99783	0,99746	0,99764	0,99695	0,99655
19,5	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000	1,00000
30	1,00280	1,00279	1,00278		1,00336	1,00388	1,00419
40	1,00599	1,00584	1,00575	1,00585	1,00715	1,00797	1,00847
50	1,00964	1,00924	1,00908		1,01152	1,01247	1,01305
60	1,01366	1,01295	1,01259	1,01197	1,01647	1,01732	1,01793
70	1,01811	1,01701	1,01643	1,01863	1,02188	1,02258	1,02318
80	1,02291	1,02136	1,02058		1,02777	1,02828	1,02853
90	1,02811	1,02604	1,02494		1,03416	1,03427	1,03435
100	1,03375	1,03098	1,02968	1,02588	1,04098	1,04069	1,04043

Kremers hebt hervor, daß bei zunehmender Concentration der Salzlösungen die Ausdehnungscurven sich der geraden Linie mehr und mehr nähern.

Gemeinschaftlich mit Beer hat Kremers noch die Brechungsindices verschiedener Salzlösungen bestimmt (1). Die Resultate sind in folgender Zusammenstellung enthalten, wo *A* die Gewichtsmenge des in der Lösung auf 100 Th. Wasser kommenden Salzes, *B* den Brechungsindex (für rothes Licht, dessen Index für den Uebergang aus Luft in Wasser von  $16^\circ = 1,3320$  gefunden wurde) angibt :

<i>A</i>	<i>B</i>	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>A</i>	<i>B</i>
LiCl { 32,5	1,3844	KBr { 30,2	1,3626	CaCl { 32,9	1,3942	SrBr { 47,5	1,3912
66,9	1,4212	60,5	1,3859	67,8	1,4388	94,4	1,4875
NaCl { 17,7	1,3581	NaJ { 72,9	1,4167	SrCl { 24,9	1,3715	BaBr { 50,6	1,3878
35,4	1,3786	138,8	1,4786	47,0	1,4001	102,0	1,4322
KCl { 81,0	1,3646	KJ { 61,1	1,3960	BaCl { 32,1	1,3738	BaJ { 75,3	1,4219
40,6	1,3792	122,7	1,4405	CaBr { 63,7	1,4188	153,2	1,4916
NaBr { 82,4	1,4144			126,7	1,4776		

Grailich und Handl (2) haben aus Versuchen über das spec. Gew. und die Brechungsexponenten von Mischun-

(1) Pogg. Ann. CI, 133. — (2) Wien. Acad. Ber. XXV, 515.

**Lösungen.** gen aus concentrirter Salmiaklösung und Wasser, so wie aus der Discussion von Deville's Versuchen über die Brechungsverhältnisse der Mischungen von Weingeist oder Holzgeist mit Wasser den Schluss gezogen, daß bei Mischungen von Flüssigkeiten zwischen der Größe der Contraction und dem Betrage, um welchen sich die Fortpflanzungsgeschwindigkeit des Lichtes ändert, einfache Verhältnisse bestehen.

J. H. Gladstone (1) hat die Spectra untersucht, welche durch ein mit verschiedenen Salzlösungen oder anderen gefärbten Flüssigkeiten gefülltes Hohlprisma gebildet werden. Er kommt zu der Schlussfolgerung, daß im Allgemeinen die Lösungen der Verbindungen jeder einzelnen Base, oder jeder einzelnen Säure, etwas Gemeinsames und Characteristisches in der so hervorgebrachten Spectralerscheinung bieten, und daß hierin hinlänglich sichere Anhaltspunkte für die Unterscheidung verschiedener Basen oder Säuren gegeben seien, um das Hohlprisma in die Zahl der qualitativ-analytischen Apparate aufzunehmen. — Es schlossen sich hieran Untersuchungen Gladstone's (2) über die Spectra, die durch Hohlprismen mit Lösungen solcher Salze hervorgebracht werden, welche sowohl eine färbende Base als auch eine färbende Säure enthalten; er kommt hier zu der Schlussfolgerung, daß im Allgemeinen, wenn eine Säure und eine Base sich verbinden, deren jede einen besonderen Einfluss auf die Lichtstrahlen ausübt, eine Lösung des so entstehenden Salzes nur diejenigen Strahlen durchläßt, welche von keinem der beiden Bestandtheile absorbirt werden.

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 79; im Ausz. Sill. Am. J. [2] XXIV, 268; Instit. 1857, 251; 1858, 16. Frühere hierhergehörige Angaben Gladstone's vgl. im Jahresber. f. 1856, 152. Ueber J. Müller's Spectralanalyse des durch gefärbte Flüssigkeiten gegangenen Lichtes vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 199 ff., f. 1850, 155. — (2) Phil. Mag. [ ] XIV, 418; im Ausz. Instit. 1857, 375.

Gladstone (1) hat ferner die Einwirkung der Wärme auf die Farbe von Salzlösungen untersucht. Er unterscheidet die Fälle, wo eine bloße Aenderung in der Intensität der Farbe stattfindet, von denen, wo die Farbe je nach der Temperatur eine wesentlich andere ist. In die erste Kategorie gehört, daß die rothe Farbe der Lösung von mekons. Eisenoxyd oder von Goldbromid, die Orangefarbe der Lösung von zweifach-chroms. Kali, die gelbe Farbe der Lösung von Ferrocyankalium oder die grüne der Lösung von Zweifach-Chlormolybdän in der Wärme intensiver ist, als in der Kälte. Ein wahrer Farbenwechsel hat hingegen statt bei der wässerigen Lösung von Platinchlorid oder Palladiumchlorid oder der salzs. Lösung von Platinchlorür, wo die Farbe bei dem Erwärmen nicht nur intensiver, sondern deutlich röther wird; oder bei der in der Kälte ins Grünliche spielenden Lösung von Ferridcyankalium, die, wenn nicht allzu verdünnt, beim Erwärmen deutlich roth wird; oder bei der in der Kälte gelben Lösung von Mehrfach-Schwefelkalium, die beim Erhitzen intensiv roth wird. Es läßt sich hier die Farbenänderung nicht als auf einer Aenderung der chemischen Constitution des gelösten Körpers beruhend betrachten, was im Gegentheil für folgende Fälle anzunehmen ist. Eisenchloridlösung geht bei dem Erwärmen von Gelb in Roth über; Nickelchlorürlösung aus bläulicher Färbung in Gelblich-Grün; verdünnte Kupferchlorid- oder Kupferbromidlösung aus Blau in Grün; verdünnte Schwefelcyankobaltlösung oder in richtiger Menge mit Alkohol versetzte Kobaltchlorürlösung aus Roth in Blau. Bei der verschiedenen Färbung der Kobaltchlorürlösung hatte man schon früher, ob sie wasserfreies Salz (blaue Färbung) oder ein Hydrat enthalten (rothe Färbung), beachtet (2); bei

(1) Phil. Mag. [4] XIV, 423; im Ausz. Instit. 1857, 375. — (2) Die Färbung der Kobaltlösungen hat Gladstone in der S. 70 erwähnten Abhandlung (Chem. Soc. Qu. J. X, 88) besprochen, und hier auch hervorgehoben, daß das Schwefelcyankobalt im Vergleich zu anderen



**Lösungen.** dem Kupferchlorid hatte Gladstone die verschiedene Färbung der Lösungen durch Annahme eines grünen und eines blauen Hydrats zu erklären versucht (1).

Dafür, daß die blaue Färbung der Kobaltchlorürlösungen anzeige, es sei wasserfreies Kobaltchlorür, die rothe, es sei ein Hydrat gelöst, sprechen nach Babo (2) folgende, den Einfluß wasserentziehender Substanzen und der Wärme darlegende Thatsachen. Eine concentrirte rothe Lösung von Kobaltchlorür wird bei Zusatz einer hinlänglichen Menge wasserfreien Alkohols schon bei gewöhnlicher Temperatur, bei Zusatz einer geringeren Menge Alkohol beim Erwärmen blau. Einige Tropfen concentrirter rother Kobaltchlorürlösung färben eine bei 114° siedende Chlorcalcium- oder Chlormagnesiumlösung bei gewöhnlicher Temperatur blau, eine verdünntere, bei 108° siedende Lösung der genannten Salze bei gewöhnlicher Temperatur roth, aber bei dem Erwärmen auch blau. Eine gesättigte Chlornatriumlösung wird durch einige Tropfen Kobaltlösung in der Kälte roth, beim Erwärmen blau gefärbt. Daß selbst concentrirte Chlorzinklösung auch beim Erhitzen durch Kobaltchlorürlösung nur roth, nicht blau gefärbt wird, d. h. keine Entwässerung des Kobaltchlorürs in der Lösung (nach Babo's Ausdruck: keine Umwandlung des salzsauren Kobaltoxyduls zu Kobaltchlorür) eintritt, beruht nach Babo vermuthlich auf der Bildung eines Doppelsalzes.

Babo (3) hat seine Untersuchungen über die Spannkraft des sich aus Salzlösungen entwickelnden Wasser-

Kobaltsalzen insofern sich anders verhält, als es mit wenig Wasser eine blaue Lösung bildet, die erst auf Zusatz von mehr Wasser die den wässerigen Kobaltlösungen sonst zukommende rothe Farbe annimmt; Zusatz von Alkohol stellt dann die blaue Färbung mehr oder weniger wieder her.

— (1) Jahresber. f. 1855, 414. — (2) Berichte über d. Verhandl. d. Gesellsch. f. Beförd. d. Naturw. zu Freiburg i. B., 1857, Nr. 17, 288. — (3) Berichte über d. Verhandl. d. Gesellsch. f. Beförd. d. Naturw. zu Freiburg i. B., 1857, Nr. 17, 277.

dampfs (1) fortgesetzt. Er schließt jetzt aus seinen Ver- Lösungen.  
suchen, bei welchen er in einem barometerartigen Apparat die Spannkraft der aus Salzlösungen von verschiedener Zusammensetzung und Concentration sich bildenden Dämpfe ermittelte, daß für dieselbe Salzlösung die geringere Spannkraft des aus ihr sich entwickelnden Dampfes zu der größeren des Dampfes aus reinem Wasser bei verschiedenen Temperaturen nahezu in demselben Verhältnisse steht. Wir verweisen auch hier bezüglich der Einzelheiten, wie die Versuche angestellt wurden, und der Erörterung der Frage, wie der Thaupunkt wasserhaltiger Luft durch die Einwirkung von Salzlösungen verändert wird, auf die Abhandlung, und geben nur die von Babo gefundenen (in Millimetern Quecksilberhöhe ausgedrückten) Spannkräfte des Dampfes aus verschiedenen Lösungen bei den beigesetzten Temperaturen.

	A	B	C	D	E	F	G	H	I
85°	84,8	26,8	25	25,3	23	22,5	14	29,8	20
59	114,8	92,8	88	83,5	79,8	79,8	47	105	72
66	154,6	121,6	106	107	102,5	101	60	184	92
78	267	212	191	192	184	188	104	241	164

Lösung von A Chlorkalcium (vom Siedepunkt) 106°, B Chlorkalcium 110°, C Chlorkalcium 112°, D salpeters. Kalk 118°, E Kali 118°, F kohlenst. Kali 118°, G Chlorzink 122°, H Kali 106°, I dreibasischer Phosphorsäure 122°.

(1) Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 93.

# Unorganische Chemie.

---

Ueber die  
Constitution  
der Elemente  
im freien  
Zustande.

Piria (1) hat die Thatsachen und Betrachtungen zusammengestellt, welche dafür sprechen, daß, der schon früher mehrfach von anderen Chemikern aufgestellten Ansicht gemäß, jedes Element im freien Zustand als eine Verbindung gleichartiger Atome (Chlor als  $\text{ClCl}$ , Wasserstoff als  $\text{HH}$  u. s. w.) zu betrachten sei, und jede Bildung von Verbindungen aus verschiedenen Elementen nicht als ein bloßes Zusammentreten der letzteren in Folge einfacher Verwandtschaft, sondern als auf Zersetzung der vorher bestandenen Molecule beruhend (Chlorwasserstoffbildung:  $\text{ClCl} + \text{HH} = \text{ClH} + \text{ClH}$ ).

Ueber die Atomgewichte der Elemente und Regelmäßigkeiten in denselben vgl. S. 23 ff.

Betrach-  
tungen  
über die  
Metalloxyde.

A. Engelhardt (2) hat Betrachtungen über die Metalloxyde veröffentlicht, namentlich darüber, wie die Hydrate der einsäurigen Oxyde auf den Typus  $\frac{\text{H}_2}{\text{H}}\text{O}_2$ , die der zweisäurigen Oxyde auf den Typus  $\frac{\text{H}_2}{\text{H}_2}\text{O}_4$  (worin 2 H z. B. durch 1 Pt oder Sn vertreten werden), die der drei-

(1) Cimento VI, 24. — (2) Petersb. Acad. Bull. XVI, 104; J. pr. Chem. LXXII, 298; Chem. Centr. 1857, 692.

säurigen Oxyde auf den Typus  $\frac{H_3}{H_3}O_6$  (worin  $H_3$  durch  $Al_3$ ,  $Fe_3$  u. s. w. vertreten werden), und wie die wasserfreien einsäurigen Oxyde und auch die wasserfreien zweisäurigen (Pt z. B. wieder 2 H vertretend) auf den Typus  $\frac{H}{H}O_2$ , die wasserfreien dreisäurigen Oxyde auf den Typus  $\frac{H_3}{H_3}O_6$  zu beziehen seien; ferner, wie von diesen Ansichten ausgehend man die Salzbildung zu betrachten habe. Das Wesentliche dieser Betrachtungsweise ist (1) schon früher durch Gerhardt (2) entwickelt worden.

Debray (3) hat Untersuchungen mitgetheilt über die Einwirkung, welche Gemenge von einem oxydirenden und einem reducirenden Körper nach verschiedenen Verhältnissen auf Metalle und ihre Oxyde ausüben. Solche Gemenge (die im Folgenden gebrauchten Formeln geben die Zusammensetzung derselben sowohl nach Aequivalenten als nach Volumen der Bestandtheile) liefs er aus Wasserstoff und Wasserdampf (4) oder aus Kohlenoxyd und Kohlensäure bestehen. Bei dem Ueberleiten der Gemenge  $1 H + 1 HO$  oder  $2 H + 1 HO$  oder  $3 H + 1 HO$  über rothglühendes Eisenoxyd bildete sich stets Eisenoxydul, bei dem Ueberleiten von  $4 H + 1 HO$  wurde das Eisenoxyd zu metallischem Eisen reducirt, und wenn über das reducirte Eisen die Gemenge  $3 H + 1 HO$ ,  $2 H + 1 HO$

Sauerstoff.  
Ueber Oxy-  
dations- und  
Reductions-  
erscheinungen.

(1) Wie auch im Chem. Centr. 1857, 864 erinnert wird. — (2) *Traité de chim. organ.* IV, 616. — (3) *Compt. rend.* XLV, 1018; *Inst.* 1857, 417. — (4) Zur Herstellung der Gemenge von Wasserstoff und Wasserdampf in constanten Verhältnissen liefs Debray Wasserstoffgas durch Wasser, das auf der erforderlichen Temperatur erhalten wurde, streichen; das Gemenge von Wasserstoff und Wasserdampf trat dann durch eine so stark erwärmte Röhre, daß eine Condensation von Wasserdampf nicht statt hatte, zu der Substanz, für welche die Einwirkung untersucht werden sollte. Wasserstoffgas durch Wasser von  $82^\circ$  (wo die Spannkraft des Wasserdampfs nahezu eine halbe Atmosphäre) geleitet gab z. B. das Gemenge  $1 H + 1 HO$ , u. s. w.

oder  $1 \text{ H} + 1 \text{ HO}$  geleitet wurden, trat keine Einwirkung ein. Das Gemenge  $1 \text{ CO} + 1 \text{ CO}_2$  reducirt das Eisen-oxyd zu Oxydul; es wirkt auf metallisches Eisen nicht ein; es reducirt die Oxyde von Nickel, Kobalt und Zink zu Metall. Die rothen Oxyde von Wolfram und Molybdän ( $\text{WO}_2$  und  $\text{MoO}_2$ ) zersetzen bei der Rothglühhitze das Wasser und werden zu Wolframsäure und Molybdänsäure; diese Säuren werden durch Wasserstoff zu Metall reducirt, durch Gemenge von Wasserstoffgas und Wasserdampf zu niedrigeren Oxydationsstufen. Die Wolframsäure wird auch durch die Gemenge  $1 \text{ CO} + 1 \text{ CO}_2$  und  $2 \text{ CO} + 1 \text{ CO}_2$  zu rothem Wolframoxyd  $\text{WO}_2$ .

Verbrennung.

Mac Keever (1) hatte 1825 aus von ihm angestellten Versuchen geschlossen, die Verbrennung von Kerzen gehe im Sonnenlichte langsamer vor sich als im Dunkeln. J. Le Conte (2) fand diese Behauptung nicht bestätigt; für Wachskerzen war, unter sonst gleichen Verhältnissen, die Menge des verbrannten Waxes im Dunkeln und in, selbst durch eine Linse etwas concentrirtem, Sonnenlicht für gleiche Zeiten gleich groß. Le Conte erörtert noch, wie die Temperatur, der Barometerstand und der Dampfgehalt der Luft von Einfluss auf die Geschwindigkeit des Verbrennungsprocesses sein können, ohne indessen zu definitiven neuen Resultaten zu kommen.

Einen einfachen Apparat, aus dem Innern einer Kerzenflamme Gas abzusaugen, um die Brennbarkeit und den Stickstoffgehalt (3) desselben zu demonstrieren, hat J. Nicklès (4) beschrieben.

Bunsen (5) machte Mittheilungen über die Verbrennungserscheinungen der Gase. Wir können hier, da ein gedrängterer Auszug aus diesen Untersuchungen sich nicht

(1) *Annals of Philosophy*, new series, X, 344; *Schweigger's Journal* XLVIII, 42. — (2) *Sill. Am. J.* [2] XXIV, 317. — (3) Vgl. *Jahresber. f. 1854*, 289. — (4) *J. pharm.* [8] XXXI, 179. — (5) *Gasometrische Methoden* (Braunschweig 1857), 247.

wohl geben läßt, nur in Kürze über den Inhalt derselben berichten. Er erörtert zunächst die Verbrennungswärme der Gase, namentlich von Gasgemengen, dann ihre Verbrennungstemperatur, die Explosivität der Gase, die Entzündungstemperatur derselben und den Einfluss, welchen der Zusatz unverbrennlicher Gase zu einem verbrennlichen Gasgemenge bezüglich der Entzündbarkeit des letztern ausübt. Er untersucht in letzterer Beziehung namentlich, wie der Einfluss verschiedener unverbrennlicher Gase ein ungleich grösser ist (1), und kommt zu dem Resultat, daß die Entzündungstemperatur eines Gasgemenges je nach der substantiellen Natur der vorhandenen, nicht selbst an der chemischen Verbindung theilnehmenden Gemengtheile veränderlich ist. Er knüpft hieran die Betrachtung, daß die chemische Verwandtschaft die Resultirende der Anziehungskräfte ist, welche von *allen* im Bereich der chemischen Action vorhandenen Moleculen ausgeübt werden, mögen diese Molecule an den chemischen Verbindungen theilnehmen, oder nicht. Er stützt hierauf eine Erklärung der s. g. katalytischen Zersetzungen, bei welchen er die Wirkung der Contactsubstanzen als auf der Abänderung in dem Verwandtschaftseffect beruhend betrachtet, welche sie in der Berührung mit anderen Substanzen ausüben. (Platin schwächt in Berührung mit Wasserstoffhyperoxyd die Verwandtschaft bis zum Zerfallen dieser Verbindung; die chemische Wirkung des Platins ist zunächst erschöpft, sobald die unmittelbar es berührende

(1) Bezüglich des ungleichen Einflusses, welchen verschiedene Gase durch Wärmeleitung und Strahlung ausüben, hebt Bunsen besonders hervor, daß ein allmählig verstärkter galvanischer Strom von zwei gleichen Platindrähten, die er durchläuft und deren einer von Kohlensäuregas, der andere von Sauerstoffgas umgeben ist, stets den ersteren zuerst oder deutlich stärker zum Glühen bringt als den letzteren. Frühere Untersuchungen über den Einfluss des umgebenden gasförmigen Mittels auf das galvanische Glühen von Drähten vgl. im Jahresber. f. 1849, 211, f. 1852, 278.

**Verbrennung.** Schichte des Wasserstoffhyperoxyds zersetzt ist, und nur darauf, daß durch fremde Kräfte, wie Schwere, Expansivkraft u. a., die Zersetzungsproducte entfernt und stets neue Mengen Wasserstoffhyperoxyd mit dem Platin in Berührung gebracht werden, beruht es, daß unbegrenzte Mengen dieser Verbindung durch eine kleine Menge Platin zersetzt werden können.) Endlich erörtert Bunsen noch, daß, wenn in einem Gemenge von Sauerstoff mit zwei im Ueberschufs vorhandenen brennbaren Gasen die Verbrennung eingeleitet wird, sich stets zwei Verbrennungsproducte in solchen Mengen bilden, daß diese in einfachen Atomverhältnissen stehen; wir haben diese Resultate von Bunsen's Versuchen bereits im Jahresber. f. 1851, 306 besprochen.

**Ozon.** Nach einer bis jetzt nur vorläufig und auszugsweise bekannt gewordenen Untersuchung von Th. Andrews und P. G. Tait (1) wäre das spec. Gewicht des ozonisirten Sauerstoffs das vierfache von dem des gewöhnlichen. Das Resultat wurde erhalten durch Ermittlung der Volumveränderung, welche ozonhaltiger Sauerstoff in einem mit Schwefelsäure abgesperrten Gefäß erlitt, wenn das in ihm enthaltene Ozon durch Erhitzen in gewöhnlichen Sauerstoff übergeführt wurde; auf die Menge des Ozons, welche in dem dem Versuch unterworfenen Sauerstoffgas enthalten war, wurde geschlossen aus dem Ozongehalt anderer gleichzeitig und in derselben Weise aufgesammelten Portionen des electrolytisch entwickelten ozonhaltigen Sauerstoffs. Nach Andrews u. Tait's Angabe enthielt der bei der Electrolyse von 8 Th. Wasser auf 1 Th. Schwefelsäure entwickelte Sauerstoff durchschnittlich  $\frac{1}{350}$  seines Gewichts

(1) Proceedings of the Lond. R. Soc. VIII, 498; Chem. Gaz. 1857, 819; Phil. Mag. [4] XV, 146; Ann. Ch. Pharm. CIV, 128; Pogg. Ann. CII, 625; Ann. ch. phys. [3] LII, 333. Marignac (Arch. ph. nat. [nouvelle période] I, 81) betrachtet das Resultat dieser Untersuchungen als sehr unwahrscheinlich.

an Ozon, der durch Electrolyse einer Mischung gleicher Volume Wasser und Schwefelsäure entwickelte etwa doppelt so viel. Ozon.

Bezüglich der Bestimmung des in der Luft enthaltenen Ozons durch die Färbung von Papier, das mit Jodkaliumstärkekleister bestrichen ist, verglich Bérigny (1) verschiedene solche Papiere, Schönbein'sches, Lerebours'sches, Moffat'sches und Jame'sches, und besprach die Ungleichheiten der Angaben derselben, die Vorzüge des Jame'schen Reagenspapiers und die Schwierigkeiten, überhaupt in dieser Weise übereinstimmende und sichere Resultate zu erhalten. — Auch J. Pless und V. Pierre (2) haben die Unsicherheit, den Ozongehalt der Luft mittelst s. g. ozonometrischer Papiere zu ermitteln, ausführlich erörtert; sie selbst versuchten den Ozongehalt der Luft zu bestimmen durch Ueberleiten derselben über Jodkaliumkleisterpapier und Ermittlung des aus dem Jodkaliumfreigewordenen Jods mittelst titrirter Lösungen von schwefliger Säure und Jod. Ein Versuch, wo die organischen Substanzen der Luft durch schwefelsäurehaltige Chromsäure zurückgehalten waren, ergab ihnen auf 255 Liter Luft 0,02 Milligrm. Ozon. Pless und Pierre haben weiter noch Versuche über Ozonbildung angestellt; die Resultate derselben geben wir unten (3). — Zenger (4), welcher

(1) *Compt. rend.* XLIV, 1104. — (2) *Wien. Acad. Ber.* XXII, 311. — (3) Nach Pless und Pierre erfolgt die Ozonbildung durch sich oxydirenden Phosphor in sehr kurzer Zeit, vielleicht momentan, sofern man um so weniger Ozon erhalte, je langsamer die Luft um den Phosphor erneuert wird; dieselbe Verminderung der Ozonmenge trete ein, wenn in einem Raume, in dem gar kein oder nur ein sehr beschränkter Luftwechsel stattfindet, eine zu große Menge Phosphor sich befindet. Die Gegenwart von Wasser oder Wasserdampf fanden sie zur Ozonbildung durch Phosphor nicht unumgänglich nöthig, die Ozonbildung durch Phosphor aber immer von Salpetersäurebildung begleitet. Bei der Oxydation der organischen Stoffe der Ackererde bilde sich Ozon, und hierauf und auf dem gleichzeitigen Vorhandensein von Ammoniak beruhe die Bildung von salpetrischen Salzen in den höheren Schichten des Ackerbodens. — (4) *Wien. Acad. Ber.* XXIV, 78.



Ozon. gleichfalls die ozonometrischen Papiere verwirft, suchte den Ozongehalt der Luft aus der Menge des Jods zu bestimmen, welches bei der Einwirkung ozonhaltiger Luft auf verdünnte Jodwasserstoffsäure (durch Zerlegung reiner Jodcalciumlösung mittelst Phosphorsäure und Decantiren der Flüssigkeit erhalten) aus dieser frei wird; auf die Menge des freien Jods schloß er, nach Zusatz von etwas Stärkekleister zu der Flüssigkeit, entweder aus der zur Entfärbung derselben nöthigen Menge von unterschweflig. Kalk oder durch Vergleichung der Farbenintensität mit der gleich dicker Schichten von Flüssigkeiten, welche durch Stärkekleister und bekannte Mengen von Jod in verschiedenem Grade gefärbt waren (diesen, eine Farbenscala zur Vergleichung abgebenden Flüssigkeiten substituirte Zenger gleich intensiv gefärbte Lösungen von schwefels. und Kupferoxyd-Ammoniak, da letztere die Farbe halten). In 15 (an Wintertagen angestellten) Versuchen bestimmte Zenger den Ozongehalt der Luft zu 0,002 bis 0,01 Milligrm. Ozon in 100 Liter Luft. — Houzeau (1) stützt ein Verfahren zur Erkennung und Bestimmung des Ozons auf das Ausscheiden von Kali aus Jodkalium durch dasselbe. Zur Erkennung des Ozons in Luft läßt er diese zuerst durch Wasser, das mit etwas weinrother Lackmustinctur gefärbt ist, und dann durch eine eben so gefärbte Lösung von neutralem Jodkalium streichen; ist die Luft ozonhaltig, so tritt bräunlich- oder grünlich-blaue Färbung der Jodkaliumlösung ein, ohne daß die Färbung des Wassers sich verändert; wird bei Ozongehalt der Luft die Reaction durch gleichzeitigen Säuregehalt verhindert, so giebt sich dieser durch zwiebelrothe Färbung des Wassers zu erkennen. Zur Bestimmung des Ozons in der Luft läßt Houzeau diese durch sehr verdünnte Jodkaliumlösung, die mit einer

(1) Compt. rend. XLV, 873; Instit. 1857, 418; J. pharm. [3] XXXIII, 115.

bekannten Menge Schwefelsäure versetzt ist, streichen (1), treibt nachher das frei gewordene Jod durch Kochen der Flüssigkeit bis zur Entfärbung aus, und ermittelt durch Titiren, wieviel freigewordenes Kali die Schwefelsäure theilweise neutralisirte.

Ozon.

Fr. Neumann (2) zog aus den bisher, mittelst ozonometrischer Papiere, angestellten Beobachtungen über den Ozongehalt der Luft die Schlusfolgerungen: die Luftpolelectricität, als Quelle des atmosphärischen Ozons, halte mit demselben gleichen Gang; die Intensität des Windes vermehre die Ozonreaction; Temperatur und Ozongehalt stehen zu einander im umgekehrten Verhältnisse; niedriger Barometerstand und starker Ozongehalt fallen in der Regel zusammen.

Schönbein (3) veröffentlichte Ansichten und Versuche über das Verhalten des Bittermandelöls zum Sauerstoff. Er zeigt, daß auch dieses flüchtige Oel den gewöhnlichen Sauerstoff im Sonnenlicht zu ozonisirtem umzuwandeln vermag, daß aber das gebildete Ozon alsbald zur Oxydation des Bittermandelöls, unter Bildung von Benzoesäure, verwendet wird.<sup>1</sup> Er erörtert, wie alle Oxydationen auf der vorgängigen Umwandlung des gewöhnlichen Sauerstoffs in Ozon beruhen.

G. Osann hatte früher (4) wiederholt Mittheilungen darüber gemacht, daß der electrolytisch ausgeschiedene Wasserstoff eine größere reducirende Wirksamkeit besitze, als das gewöhnliche Wasserstoffgas; er hatte die erstere, activere Modification des Wasserstoffs, im Gegensatz zum Ozon-Sauerstoff, als Ozon-Wasserstoff bezeichnet. Er ist

Wasserstoff.

(1) Nach Houseau wirken Schwefelsäure und Jodkalium in sehr großer Verdünnung selbst beim Erhitzen nicht auf einander ein. — (2) Pogg. Ann. CII, 614. — (3) Ann. Ch. Pharm. CII, 129; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 481; Ann. ch. phys. [8] LII, 221. — (4) Vgl. Jahresber. f. 1853, 316; f. 1854, 286 f.; f. 1855, 292; f. 1856, 273.

jetzt (1) zu dem Ergebniss gekommen, dafs zum Gelingen der Darstellung des Ozon-Wasserstoffs eine Mischung von Wasser mit einem frisch erhaltenen Destillat rauchenden Nordhäuser Vitriolöls angewendet werden mufs; bleibe die Mischung tagelang stehen, so verliere sie die Eigenschaft, bei der Electrolyse Ozon-Wasserstoff zu geben. Ferner hat Osann noch einen Versuch mitgetheilt, wonach auch das pulverförmige Platin die Eigenschaft besitzt, das gewöhnliche Wasserstoffgas in activen Ozon-Wasserstoff umzuwandeln.

Ueber die reducirenden Wirkungen des electrolytisch ausgeschiedenen Wasserstoffs im Entstehungszustande vgl. auch S. 57.

Wasser.

Bertin (2) hat Versuche darüber beschrieben, dafs in einem Voltameter, in welchem Wasserstoff und Sauerstoff gemischt entwickelt werden, eine Vereinigung beider Gase zu Wasser eintritt, sobald die (meistens aus Platin bestehenden) Zersetzungsplatten bis zu einer gewissen Höhe über das angesäuerte Wasser und in das Knallgas hinein ragen. Die Vereinigung kann bei starkem Strom eine explosionsartige sein, bei schwächerem Strom ist sie eine allmälige.

Langlois (3) hat die Zersetzung des Wassers durch glühende Kohle einer neuen Untersuchung unterworfen. Das Gas, welches bei dem Ueberleiten von Wasserdampf

(1) Verhandl. d. Würzburger phys.-med. Gesellschaft VIII, 180; J. pr. Chem. LXXI, 855; Chem. Centr. 1857, 567. Vgl. J. Löwenthal's Bemerkungen in J. pr. Chem. LXXIII, 116. — (2) Compt. rend. XLIV, 1278, XLV, 820; Instit. 1857, 205, 412; Ann. ch. phys. [3] LI, 450; Arch. ph. nat. XXXV, 216; Pogg. Ann. CII, 635; J. pr. Chem. LXXI, 820; Chem. Centr. 1856, 607; Phil. Mag. [4] XIV, 285. Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 285. — (3) Ann. ch. phys. [3] LI, 322; Dingl. pol. J. CXLVII, 445. Die Resultate früherer Untersuchungen und namentlich, dafs das Sumpfgas aus der angewendeten Kohle stammt und nicht ein wesentliches Product der Zersetzung des Wassers durch Kohle ist, vgl. L. Gmelin's Handb. d. Chem., 4. Aufl., I, 540.

über vorher ausgeglühte, in einer Porcellanröhre bis zum Rothglühen erhitzte Holzkohle erhalten wurde, ergab während der Dauer eines Versuchs stets nahezu dieselbe Zusammensetzung: (nach Absorptionsanalysen) 58,6 bis 60,5 pC. Wasserstoffgas, 19,3 bis 26,0 Kohlenoxydgas, 15,3 bis 20,3 pC. Kohlensäuregas. Als die Röhre mit den Kohlen bis zum Hellrothglühen erhitzt war, enthielt das Gas (nach Absorptions- und Verbrennungsanalysen) 49,6 pC. Wasserstoffgas, 42,2 pC. Kohlenoxydgas, 6,0 pC. Kohlensäuregas und 2,2 pC. Sumpfgas. Als statt der Holzkohlen Coaks, die vorher unter einer Sanddecke ausgeglüht worden waren, angewendet wurden, enthielt das bei dem Ueberleiten von Wasserdampf erzeugte Gas 54,5 pC. Wasserstoffgas, 31,9 pC. Kohlenoxydgas, 12,0 pC. Kohlensäuregas und 1,6 pC. Sumpfgas. Die Menge des Kohlenoxydgases war nicht kleiner, als die Länge der Kohlenschichte, über die der Wasserdampf strich, kleiner genommen wurde; bei dem Ueberleiten von Wasserdampf über Eine, nicht über 2 Centimeter große Kohle bei Glühhitze enthielt das Gas 54,3 pC. Wasserstoffgas, 35,4 pC. Kohlenoxydgas, 8,6 pC. Kohlensäuregas und 1,7 pC. Sumpfgas. — Langlois theilt weiter noch Versuche mit über die schädliche Einwirkung solchen Gases auf den Organismus.

Stenhouse (1) empfiehlt als Surrogat für Thierkohle, zum Entfärben von Flüssigkeiten, feingepulverte Holzkohle mit einer Lösung von schwefels. Thonerde zu digeriren, so daß erstere  $7\frac{1}{2}$  pC. Thonerde aufnimmt (2), und sie dann bei Luftabschluß bis zur Verjagung des Wassers und der Schwefelsäure zu glühen; solche Kohle, welche z. B. für die Reinigung der Weinsäure- und Citronensäurelösungen der gewöhnlichen Knochenkohle und selbst der mit Salz-

(1) Pharm. J. Trans. XVI, 363; Ann. Ch. Pharm. CI, 248; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VII, 112; Chem. Centr. 1857, 863; J. pharm. [8] XXXI, 878. — (2) Bei größerem Gehalt an Thonerde zeigte sich keine Zunahme des Entfärbungsvermögens.

Kohlen-  
stoff.

säure ausgewaschenen an entfärbendem Vermögen gleichkomme, könne zur Entfärbung aller Flüssigkeiten dienen, welche die geglühte Thonerde nicht auflösen. Ein anderes Surrogat für die Knochenkohle erhält man durch Tränken von gepulverter Holzkohle mit einer Lösung von basisch-phosphors. Kalk in Salzsäure, so daß die Kohle  $7\frac{1}{2}$  pC. des Salzes aufnimmt, und Austreiben des Wassers und der Salzsäure durch Glühen. Ein Surrogat für gereinigte (mit Salzsäure ausgezogene) Knochenkohle bereitet Stenhouse durch Schmelzen von 1 Th. Pech, Zusatz von 2 Th. Theer, Einrühren von 7 Th. Kalkhydrat, Erhitzen unter stetem Umrühren bis die Masse zu einem feinen Pulver geworden ist, Verkohlen desselben bei Luftabschluß, und Auswaschen mit Salzsäure und dann mit reinem Wasser; die so erhaltene sehr poröse Kohle zeigte für Farbholzdecocte ein weit größeres Entfärbungsvermögen, als gereinigte Knochenkohle. — Stenhouse fand bestätigt, daß jede unter den verschiedenen Arten entfärbender Kohle auf besondere Flüssigkeiten vorzugsweise einwirkt. Er theilt die entfärbenden Kohlen in drei Klassen: solche, welche nur durch die Flächenwirkung der reinen Kohle färbende Substanzen aus den Lösungen abscheiden; solche, welche durch den Gehalt an Basen oder Salzen (Thonerde oder phosphors. Kalk z. B.) wirken; und solche, bei welchen diese beiden Arten der Wirksamkeit sich äufsern. Zur Unterstützung dieser Ansicht führt er an, daß nach der Einwirkung auf Campecheholzdecoct die reine Kohle (gereinigte Thierkohle oder das aus Theer dargestellte Surrogat) bei dem Auswaschen mit verdünntem wässerigem Ammoniak dieses fast schwarz gefärbt ablaufen läßt, die gewöhnliche Knochenkohle hingegen dem Ammoniak eine weniger dunkle und die thonerdhaltige Kohle ihm nur eine strohgelbe Färbung mittheilt. Noch hat er einige Versuche über das Absorptionsvermögen verschiedener Arten Kohle für Ammoniakgas, kohlen. und salzs. Gas mitgetheilt.

Damour (1) machte Mittheilungen über die künstliche Bildung gewässerter kohlens. Salze von Erden und schweren Metallen. Sein Verfahren bestand darin, auf frisch gefällte Oxyde oder kohlens. Salze, die in Wasser suspendirt waren, in einem Apparat, wie er zur Darstellung von künstlichem Sauerwasser dient, Kohlensäure einwirken und aus der so entstehenden Lösung durch Aussetzen derselben an die Luft oder durch Aufbewahren in unvollständig verschlossenen Gefäßen Kohlensäure allmählig entweichen zu lassen. Die Resultate haben den Kreis des bisher Bekannten nicht erweitert; in deutlichen Krystallen wurde nur gewässerte kohlens. Magnesia  $MgO, CO_2 + 4 HO$  (2) erhalten; aus den Auflösungen der kohlens. Salze von Eisenoxydul, Zinkoxyd, Bleioxyd, Silberoxyd oder Kupferoxyd schied sich bei dem allmähigen Entweichen der Kohlensäure das kohlens. Salz in Form von Häutchen oder amorphen Flocken ab; in einigen Fällen glaubte Damour mikroskopische Krystalle wahrzunehmen.

Kohlens.  
Salze.

Bineau (3) hat Bemerkungen über die Lösungen einiger kohlens. Salze und namentlich des kohlens. Kalkes veröffentlicht. Nach seinen Versuchen löst 1 Liter Wasser etwa 0,016 oder 0,02 Grm. einfach-kohlens. Kalk, und die Löslichkeit dieses Salzes nimmt nicht erheblich mit der Temperatur zu. Ist der Kalk als zweifach-kohlens. Salz gelöst und enthält das Wasser mehr als 2 oder 3 Zehntausendtheile kohlens. Kalk, so entweicht an der Luft Kohlensäure und kohlens. Kalk scheidet sich aus; beträgt aber die Menge des in Wasser gelösten kohlens. Kalks  $\frac{1}{10000}$  oder weniger, so hält dieser so viel Kohlensäure, als zur Bildung von zweifach-kohlens. Kalk nöthig ist, so fest zurück, daß diese Kohlensäure bei den gewöhnlichen Temperaturen selbst im leeren Raume nicht oder doch nur sehr

(1) Compt. rend. XLIV, 561; Instit. 1857, 86; J. pr. Chem. LXXI, 375; Chem. Centr. 1857, 494; Phil. Mag. [4] XIII, 388. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1855, 844. — (3) Ann. ch. phys. [3] LI, 290.

Kohlens.  
Salze.

langsam entweicht. Ein geringer Gehalt an einfach-kohlens. Kalk giebt nach Bineau dem Wasser das Vermögen, Kohlensäure aus der Luft in größerer Menge aufzunehmen (1) und dieselbe fester zu halten, als dies bei reinem Wasser der Fall wäre; er erörtert die Wichtigkeit dieses Verhaltens des kohlens. Kalks für die Verbreitung der Kohlensäure in dem natürlich vorkommenden Wasser (2). In einer Mischung der Lösungen von zweifach-kohlens. Alkalien und von schwefels. Kalk tritt, auch wenn keine Kohlensäure entweichen kann, allmählig eine Ausscheidung von kohlens. Kalk ein. — 1 Liter Wasser löst nach den neueren Versuchen Bineau's 0,021 Grm. kohlens. Baryt und 0,010 Grm. kohlens. Strontian. 1 Liter Wasser löst von  $\frac{3}{4}$ -kohlens. Magnesia etwa 0,06 Grm.; bezüglich dessen, was Bineau über die Löslichkeit und das Verhalten der einfach- und der zweifach-kohlens. Magnesia anführt, heben wir hier nur hervor, daß nach ihm alle kohlens. Salze der Magnesia sich mit Kalksalzen ebensowenig in Lösung vertragen, als es die entsprechenden kohlens. Salze von Kali oder Natron thun.

Bor.

Wöhler und H. Sainte-Claire Deville haben ihre gemeinsamen Untersuchungen über das Bor, deren erste Resultate im Jahresber. f. 1856, S. 277 ff. besprochen wurden, weiter fortgesetzt (3). — Das *krystallisirte* (diamantartige) Bor, dessen Darstellung und Eigenschaften früher bereits angegeben wurden, zeigt verschiedene Farben, von der dunkelgranatrothen, so daß es selbst in dünnen Schich-

(1) Bineau bemerkt, daß auch verdünnte Lösungen von kohlens. Natron bei dem Durchleiten gewöhnlicher atmosphärischer Luft etwas Kohlensäure unter Bildung von saurem Salz absorbiren. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1855, 838. — (3) Abhandl. der k. Gesellsch. d. Wissensch. zu Göttingen, VII; Ann. Ch. Pharm. CI, 347; Pogg. Ann. C, 685; J. pr. Chem. LXXI, 38; Chem. Centr. 1857, 289; Compt. rend. XLIV, 842; Instit. 1857, 49; J. pharm. [8] XXXI, 241; Cimento V, 296. Später, zusammen mit den früheren Untersuchungen und den im Folgenden besprochenen, Ann. ch. phys. [8] LII, 63.

ten undurchsichtig ist, bis zur honiggelben, wo es fast farblos ist; auch die Härte ist bei verschiedenen Krystallen ziemlich verschieden, doch stets weit gröfser als die des Corunds; das spec. Gew. (welcher Varietät?) wurde = 2,68 gefunden. Zugleich mit der Farbe ist die Zusammensetzung eine sich etwas ändernde; Wöhler und Deville unterscheiden namentlich drei Varietäten des krystallisirten Bors (bezüglich der Krystallform vgl. S. 89 f.): 1.) Metallglänzende Blätter, deren Glanz dem des Diamants wenigstens nahe kommt. Dieses Bor sieht schwarz und undurchsichtig aus, ist jedoch in den dünneren Theilen eines Krystalls durchscheinend; ein sehr deutlicher Blätterdurchgang macht die Krystalle ziemlich zerbrechlich. Die Härte ist so bedeutend, dafs Diamant geritzt wird; doch scheint die Härte nicht ganz so grofs als die des Diamants zu sein. Diese Varietät des Bors bildet sich jedesmal, wenn man bei der Darstellung desselben die Borsäure und das Aluminium nur kurze Zeit in Berührung läfst und wenn die Operation bei niedriger Temperatur vor sich geht; doch scheinen die Bedingungen für die Bildung noch nicht definitiv festgestellt zu sein. Es wurden darin 97,6 pC. Bor und 2,4 pC. Kohlenstoff gefunden; bezüglich der Ausführung der Analyse verweisen wir auf die Abhandlung. 2.) Farblose und durchsichtige Krystalle, welche zu langen ausgezackten Prismen an einander gereiht sind. Dieses Bor ist im höchsten Grade diamantglänzend, doch etwas weniger hart als die vorhergehende Varietät, und scheint auch bei lange andauernder Einwirkung von Säuren, namentlich von Königswasser, oberflächlich etwas angegriffen zu werden; es wird jedesmal erhalten, wenn man Borsäure mit einem Ueberschusse von Aluminium in einem Kohletiegel lange Zeit sehr stark (mindestens 5 Stunden lang auf Nickelschmelzhitze) erhitzt. Die Zusammensetzung dieser Varietät war sehr schwankend; schöne ausgewählte Krystalle ergaben 89,1 pC. Bor, 4,2 Kohlenstoff und 6,7 Aluminium. 3.) Die härteste Varietät des Bors wird erhalten, indem



**Bor.** man wiederholt überschüssige Borsäure auf Aluminium bei einer so hohen Temperatur einwirken läßt, daß die Borsäure sehr rasch verflüchtigt wird. Um 1 bis 2 Grm. dieser Varietät zu erhalten, muß man in verschlossenen Gefäßen, in Apparaten von dichter Kohle, 20 bis 30 Grm. Borsäure verdampfen und jedesmal 2 bis 3 Stunden lang erhitzen. In dem Tiegel bleibt eine blasige Masse von rother, in's Hell-Chocoladefarbige ziehender Farbe, welche mit sehr stark glänzenden Borkrystallen überzogen ist, die durch Behandlung mit Natron und Salzsäure von Eisen oder anderen Metallen und von Aluminium zu befreien sind; vollständige Befreiung von Thonerde war nicht möglich, so daß auch eine Analyse dieser Bor-Varietät nicht auszuführen war. Diese Art Bor zeigt sich unter dem Mikroskop als ganz und gar aus kleinen Krystallen zusammengesetzt; auch das bloße Auge nimmt Kryställchen wahr, die indessen nicht meßbar sind. Die Härte dieser Varietät steht der des Diamants nicht nach. — Deville und Wöhler erörtern noch die Nothwendigkeit der Annahme, daß der in dem krystallisirten Bor gefundene Kohlenstoff als Diamant darin enthalten sein muß; ferner, daß in den verschiedenen Varietäten der Gehalt an fremden Bestandtheilen (der Aluminiumgehalt kann zwischen 0 und 13 pC. schwanken) nur als auf einem Zusammenkrystallisiren des Bors mit Kohlenstoff oder Aluminium nach veränderlichen Verhältnissen beruhend zu betrachten sei, nicht aber sei hier die Existenz besonderer Verbindungen nach bestimmten Zusammensetzungsverhältnissen anzunehmen.

Die krystallographische Untersuchung der von Wöhler und Deville erhaltenen Borkrystalle hat, außer den eben genannten Forschern, Sella und Sartorius von Waltershausen beschäftigt, welche gleichzeitig eingehende Arbeiten über diesen Gegenstand ausgeführt haben. Wir können von den ausführlichen hierüber veröffentlichten Abhandlungen nur kurz die wichtigsten Resultate hervorheben. Wöhler und Deville haben in den frühe-

ren (1) Mittheilungen, wo sie die verschiedenen Varietäten des krystallisirten Bors kennen lehrten, geäußert, denselben scheine dieselbe Krystallform zuzukommen; an der Varietät 2) bestimmten sie quadratische Form, die Combination  $P \cdot 2P \cdot \infty P \cdot \infty P \infty$ , für  $P$  das Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe  $= 1 : 0,577$ , die Neigung  $P : P$  in den Endkanten  $= 126^\circ 58'$ , in den Seitenkanten  $= 77^\circ 50'$ . Später (2) ließen sie es dahin gestellt sein, ob nicht die Varietät 1) eine wesentlich andere, vielleicht reguläre Krystallform habe. — Daß die quadratisch krystallisirte Varietät des Bors mit dem Zinn große Uebereinstimmung der Axen- und Winkelverhältnisse zeigt, wenn man an den electrochemisch erhaltenen Zinnkrystallen, welche Miller (3) untersuchte, die bisher als  $3P$  betrachteten Flächen als  $2P$  deutet, haben Sella und Sartorius von Waltershausen bemerkt. — Sella fand, wie er in einer ersten Abhandlung (4) mittheilt, an Borkrystallen gleichfalls die quadratische Combination  $P \cdot 2P \cdot \infty P \cdot \infty P \infty$ , für  $P$  das Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe  $= 1 : 0,57619$ , die Neigung  $P : P$  in den Endkanten  $= 126^\circ 56'$ , in den Seitenkanten  $= 78^\circ 21'$ ,  $2P : 2P$  in den Endkanten  $= 105^\circ 52'$ , in den Seitenkanten  $= 116^\circ 56'$ . In einer zweiten Abhandlung (5) giebt er als Resultate seiner Untersuchung der drei von Wöhler und Deville unterschiedenen Borvarietäten Folgendes an. Die Krystalle der Varietäten 2) und 3) zeigen die beschriebene quadratische Form, und Sella lehrt noch neue Flächen ( $P \infty$  und  $2P2$ ) und verwickelte Zwillingbildungen (mit  $P \infty$  oder  $3P \infty$  als Zusammen-

(1) S. 86 unter (8) genannten. — (2) Ann. ch. phys. [3] LII, 75. — (3) Phil. Mag. [8] XXII, 268; Pogg. Ann. LVIII, 660. — (4) Sulle forme cristalline di alcuni sali di platino e del boro adamantino, in Memorie della R. Accademia delle scienze di Torino [2] XVII; Cimento V, 50; Pogg. Ann. C, 646. — (5) Seconda memoria sulle forme cristalline del boro adamantino, in demselben Band der Turiner Denkschriften; Cimento VII, 5; vorläufige Mittheilung der Resultate in der Gazzetta Piemontese 1857, Nr. 145.

Bor. setzungsfläche) kennen. Er ist aber geneigt, diese quadratischen Krystalle nicht als aus reinem Bor bestehend zu betrachten, sondern sie als einer bestimmten Verbindung von Bor, Kohlenstoff und Aluminium zugehörig anzusehen, und hiernach bezweifelt er auch, daß das reine Bor dimorph sei und daß man einen Isomorphismus des Bors mit dem Zinn annehmen dürfe. Bor im isolirten Zustand constituire die von Wöhler und Deville unterschiedene Varietät 1), und wahrscheinlich sei, was diese Chemiker graphitartiges Bor nannten (1), nichts anderes als dieselbe Varietät in Form sehr dünner Blättchen. Bezüglich des Krystallsystems dieser Varietät ist Sella nicht zu bestimmten Resultaten gekommen; die manchmal sechseckigen, manchmal monoklinometrischen Habitus zeigenden dünnen Krystalle ließen sich nach den an ihnen gemessenen Winkeln auf reguläre Krystallformen zurückführen, aber nach dem Habitus und der Einwirkung auf das polarisirte Licht wären sie als monoklinometrische Combinationen zu betrachten. — Sartorius von Waltershausen (2) hat eine große Zahl von Borkrystallen untersucht; er fand sämtliche Varietäten, die schwarzen wie die helleren Borkrystalle, auf quadratische Krystallformen zurückführbar, bei einzelnen Krystallen allerdings den Habitus durch ungleiche Flächenausbildung oder Hemiëdrie und Zwillingsbildung sehr verändert. Nach seinen Messungen ist im Mittel (die Hauptaxe scheint bei den dunkleren Varietäten etwas größer zu sein, als bei den helleren) für P das Verhältniß der Nebenachsen zur Hauptaxe =  $1 : 0,57556$ , die Neigung der Flächen in den Endkanten =  $126^{\circ}59'$ , in den Seitenkanten =  $78^{\circ}17'$ ; er beobachtete noch das Auftreten von  $2P$ ,  $\frac{1}{4}P$  (welche Pyramide einem Reguläroctaëder sehr nahe kommt),  $\frac{1}{5}P$ ,  $\frac{1}{6}P$ ,  $\frac{1}{10}P$ . Von allen drei Varietäten des s. g. diamantartigen Bors unterscheidet sich das graphitartige auch in

(1) Jahresber. f. 1856, 279. — (2) Ueber die Krystallformen des Bors, in d. Abhandl. d. k. Gesellsch. d. Wissensch. zu Göttingen, VII.

der Krystallform; Sartorius betrachtet es nach seiner Untersuchung bestimmt als hexagonal krystallisirend. Bor.

Weiter fortgesetzte Untersuchungen von Wöhler und Deville über das Bor (1) haben Folgendes ergeben. *Amorphes Bor* läßt sich in größerer Menge leicht in der Art erhalten, daß man 10 Th. gröblich gepulverter, vorher geschmolzener wasserfreier Borsäure mit 6 Th. Natrium in kleinen Stücken rasch mengt, das Gemenge in einen zum vollen Glühen erhitzten gußeisernen Tiegel giebt und sogleich noch 4 bis 5 Th. schwach geglühtes Chlornatrium darauf schüttet, dann den Tiegel bedeckt, nach beendigter Reaction die Masse, welche reducirtes Bor in einem flüssigen Gemenge von Borsäure, bors. Natron und Chlornatrium vertheilt enthält, mit einem Eisenstabe umrührt, sofort in eine große Menge mit Salzsäure angesäuerten Wassers ausgießt, das Bor abfiltrirt, mit salzsäurehaltigem und dann mit reinem Wasser auswascht und es auf porösen Steinen bei gewöhnlicher Temperatur trocknet. Das so erhaltene grünlich-braune amorphe Bor zeigt beim Erhitzen in einem Strome von getrocknetem Wasserstoffgas in einzelnen Theilen (nie in der ganzen Masse) ein ziemlich lebhaftes Verglimmen und scheint hier dunkler und dichter zu werden. Zur *Ueberführung des amorphen Bors in krystallisirtes* füllt man einen kleinen hessischen Tiegel dicht mit ersterem an, bohrt ein Loch in das fest eingestampfte Bor, stellt eine 4 bis 6 Grm. schwere Aluminiumstange hinein, stellt den Tiegel in einen größeren, füllt den Zwischenraum mit frisch ausgeglühtem Kohlenpulver, verschleißt und verklebt den äußeren Tiegel und erhitzt ihn  $1\frac{1}{2}$  bis 2 Stunden lang auf Nickelschmelzhitze; das Aluminium löst das Bor und scheidet es bei dem Erkalten krystallinisch aus; nach dem

(1) Compt. rend. XLV, 888; Instit. 1857, 389; Ann. Ch. Pharm. CV, 67; J. pr. Chem. LXXII, 284; Chem. Centr. 1857, 945. Vollständiger, zusammen mit den vorhergehenden Untersuchungen, Ann. ch. phys. [8] LII, 68.

Borverbindungen.

Erkalten zeigt das Aluminium an der Oberfläche Borkrystalle und durch Auflösen desselben erhält man die eingeschlossenen Borkrystalle, die besonders schön und groß sind, zugleich mit graphitartigem Bor in dünnen undurchsichtigen sechseitigen Tafeln von blasser Kupferfarbe, die sich von den ersteren Krystallen leicht durch Schlämmen trennen lassen. Das Bor scheint bei so hoher Temperatur etwas flüchtig zu sein. — Bei diesen Versuchen zeigte sich das von dem Aluminium nicht aufgenommene Bor in eine graue etwas zusammengesinterte, im Wesentlichen aus Stickstoffbor (1) bestehende Masse umgewandelt, durch die Einwirkung des die Tiegel durchdringenden Stickstoffs der Ofenluft. Da, wo das Stickstoffbor das Aluminium berührt, zeigt es Drusen mikroskopischer farbloser Krystalle, die wahrscheinlich krystallisiertes Stickstoffbor sind, aber sich nicht frei von der übrigen Masse zur Untersuchung erhalten ließen. Wird amorphes Bor, das vorher in einem bedeckten Porcellantiegel zum schwachen Glühen erhitzt worden war, in einer Röhre in einem Strom von trockenem Ammoniakgas, wenn alle atmosphärische Luft ausgetrieben ist, zum schwachen Glühen erhitzt, so zerlegt es unter lebhafter Feuererscheinung das Ammoniak, läßt den Wasserstoff desselben frei werden und wird zu hellgrauem Stickstoffbor. Die ungewöhnliche Affinität des Bors zum Stickstoff zeigt sich auch darin, daß bei dem Ueberleiten von getrocknetem Stickgas über ein Gemenge von Borsäure mit  $\frac{1}{4}$  ihres Gewichts an reiner Kohle, das in einer Porcellanröhre bis zum stärksten Weißglühen erhitzt wird, die Borsäure vollständig in weißes unschmelzbares Stickstoffbor umgewandelt wird (2). — Wird amorphes Bor in Was-

(1) Wöhler's Untersuchung des Stickstoffbors vgl. im Jahresber. f. 1850, 279. — (2) Wöhler und Deville heben noch hervor, daß mit der Fähigkeit des Bors, den Stickstoff der Atmosphäre direct in eine Verbindung überzuführen, aus welcher er wieder in Form von Ammoniak entwickelt werden kann, vielleicht das Vorkommen von Ammoniaksalzen

serdampf bis zum Rothglühen erhitzt, so erfolgt unter Er-  
 glühen Zersetzung des Wassers und Bildung von Borsäure,  
 die zum Theil auf dem Bor schmilzt und seine vollständige  
 Oxydation verhindert, zum Theil vom Bor weit entfernt  
 zu wasserhaltigen Krystallen sublimirt. Amorphes Bor, in  
 Schwefelwasserstoffgas bis zu gelindem Glühen erhitzt, zer-  
 setzt dieses ohne Feuererscheinung, unter Bildung eines  
 weissen, glasartig geschmolzenen Sublimats von *Schwefelbor*  
 (vielleicht auch einer Verbindung von Schwefelbor mit  
 Schwefelwasserstoff), welcher durch Wasser mit Heftigkeit  
 zu Borsäure und Schwefelwasserstoff umgewandelt wird;  
 wo das Bor lag, findet sich ein zusammengesintertes brau-  
 nes Gemenge von Schwefelbor und unverändertem Bor. —  
 Amorphes Bor zersetzt Chlorwasserstoffgas bei schwacher  
 Rothglühhitze langsam, unter Bildung von *Chlorbor*  $\text{BCl}_3$ .  
 Letztere Verbindung, die sich in gröfserer Menge durch  
 Erhitzen von amorphem Bor in einem Strom von getrock-  
 netem Chlorgas erhalten läfst, ist in einer Kältemischung  
 condensirbar; durch Rectification über Quecksilber gereinigt  
 ist sie eine leichtbewegliche, das Licht stark brechende  
 Flüssigkeit von 1,35 sp. G. bei  $17^\circ$  (?), welche ihr Volum

Borverbin-  
dungen.

neben Borsäure, da wo letztere als vulkanisches Sublimationsproduct und  
 in Fumarolen auftritt, in Zusammenhange steht. — Bezüglich des Ver-  
 haltens des Bors zu Stickstoff und den Oxyden des letzteren haben  
 Wöhler und Deville (Compt. rend. XLVI, 185; Instit. 1858, 25;  
 J. pr. Chem. LXXIII, 255; theilweise Ann. Ch. Pharm. CV, 259) noch  
 Folgendes angegeben. Amorphes Bor verbrennt beim Erhitzen unter  
 Luftzutritt zu einem Gemenge von Borsäure und Stickstoffbor, ebenso  
 bei dem Erhitzen in Stickoxydgas. Wird amorphes Bor in einem  
 Strom von trockenem Stickoxydgas noch nicht bis zum Glühen erhitzt,  
 so entzündet es sich und verbrennt unter blendender Feuererscheinung  
 zu einem Gemenge von Borsäure und Stickstoffbor ( $5\text{B} + 3\text{NO}_2 = 2\text{BO}_3 + 3\text{NB}$ ).  
 Das graphitartige und das diamantartige Bor zersetzen bei  
 einer Hitze, bei welcher Glas erweicht, das Stickoxydgas nicht. —  
 Despretz (Compt. rend. XLVI, 189; Instit. 1858, 57) hat Anlaß ge-  
 nommen, an seine eigenen Versuche über die Verbindbarkeit von Metallen  
 mit Stickstoff zu erinnern; Deville's Bemerkungen dazu vgl. Compt.  
 rend. XLVI, 359; Instit. 1858, 57.

Borverbindungen.

bei Temperaturänderungen auffallend stark ändert, bei 760<sup>mm</sup> Barometerstand bei 17° siedet und bei zwei Versuchen zur Bestimmung der Dampfdichte diese = 3,97 und 4,065 ergab (übereinstimmend mit Dumas' früherem Resultate; für BCl<sub>3</sub> und eine Condensation auf 4 Volume berechnet sie sich zu 4,06). — Brombor BBr<sub>3</sub>, in gleicher Weise dargestellt, ist eine farblose leicht bewegliche Flüssigkeit von 2,69 sp. G., welche bei 90°,5 siedet und die Dampfdichte = 8,78 ergab. Jod scheint auf Bor nicht einzuwirken. Es existiren auch ein Oxychlorid, ein Oxybromid und ein Oxyfluorid des Bors, welche Verbindungen Wöhler und Deville später beschreiben werden. Werden Chlorsilber oder Chlorblei bei Glühhitze mit Bor zusammengesmolzen, so entweicht Chlorbor und die Metalle werden regulinisch abgeschieden (auf Jodsilber wirkt hingegen das Bor bei der Schmelzhitze des Glases und selbst des Silbers nicht ein); auf gleiche Weise wird aus Bleiglanz das Blei reducirt und Schwefelbor gebildet; aus schmelzender Phosphorsäure macht das Bor den Phosphor frei. Eine Verbindung von Bor mit Wasserstoff scheint nicht zu existiren oder wird wenigstens unter den Umständen, unter denen sich Siliciumwasserstoffgas bildet (vgl. bei Silicium) nicht erhalten.

Borsäure.

Wittstein und Apoiger (1) fanden Borsäure in kleiner Menge in dem neuen abyssinischen Bandwurmmittel *Saoria* (dem Samen der *Maasa* oder *Maesia picta*, einer zu den Primulaceen gehörenden Pflanze).

Ch. Tissier (2) hat seine Untersuchungen über das Verhalten der wässerigen Borsäure zu Oxyden fortgesetzt. Um zu erfahren, welche Oxyde sich in wässriger Borsäure lösen, setzte er zu einer Lösung eines Salzes einen großen Ueberschuß von Borsäure und dann (bei Siedehitze) so

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 362; Chem. Centr. 1857, 529. —  
(2) Compt. rend. XLV, 411; Instit. 1857, 323; die früheren Untersuchungen vgl. im Jahresber. f. 1854, 299.

viel Boraxlösung, daß dadurch genau die Säure des angewendeten Salzes neutralisirt wurde. Unter diesen Umständen blieben gelöst Kalk, Magnesia, Mangan-, Eisen-, Kobalt-, Nickeloxydul, Zink- und Cadmiumoxyd; es wurden gefällt Kupfer-, Blei-, Zinnoxid, Thonerde, Chrom- und Eisenoxyd. Unter den unlöslichen Schwefelmetallen löse sich nur das Schwefelmangan in heißer wässriger Borsäure. Borsäure.

H. Rose (1) hat eine Reihe von Versuchen über das Verhalten der Borsäure zur Weinsäure angestellt. Er zeigt, daß aus Boraxlösung die größte Menge von Borsäure ausgeschieden wird, wenn man auf 1 At. Borax 3 At. Weinsäure ( $C_4H_5O_6$ ) nimmt, daß aber durch größere Mengen der letzteren (6 bis 7 At.) die Ausscheidung der Borsäure verhindert werde. H. Rose vergleicht dieses Verhalten der Borsäure mit dem einer schwachen Base, der Thonerde, gegen Säuren und Alkalien, findet indessen, daß mehrere andere Thatsachen gegen die Annahme sprechen, daß die Borsäure gegen die Weinsäure die Rolle einer Base spiele. So verhalte sich die Weinsäure gegen die Borsäure in der Beziehung wie eine starke Base, daß sie wie diese der Borsäure die Eigenschaft nehme, die Alkoholflamme grün zu färben. Diese Wirkung tritt indessen erst dann deutlich ein, wenn die Lösung auf 1 At. Borsäure mindestens 10 At. Weinsäure enthält; auf Zusatz von Schwefelsäure zeigt sich sogleich die grüne Färbung (2). Auch die Borsäure in den verschiedenen Arten des Boraxweinsteins erteilt der Alkoholflamme erst nach Zusatz von Schwefelsäure die grüne Farbe. Die Phosphorsäure zeigt in dieser Hinsicht ein der Weinsäure ähnliches Verhalten, sofern größere Mengen derselben die grüne Farbe

(1) Pogg. Ann. CII, 545; Berl. Acad. Ber. 1857, 573; J. pr. Chem. LXXIII, 166; Chem. Centr. 1858, 158; ausführlich Pogg. Ann. CII, 545.  
 — (2) Eine borsäurehaltige concentrirte Lösung von Weinsäure giebt nach H. Rose mit Chlorkalium oder schwefels. Kali keine Fällung von Weinstein.



**Borsäure.** der Alkoholflamme ebenfalls unterdrücken. Bringt man eine Lösung von 1 At. Borsäure und von 10 At. Weinsäure in den Kreis einer electrischen Säule von zwei Grove'schen Elementen, so brennt nach einigen Stunden die Flüssigkeit vom positiven Pol nach Zusatz von Alkohol mit grüner Flamme, die vom negativen Pol aber nicht, wohl aber nach dem Vermischen mit Schwefelsäure. Aus diesem Verhalten schließt H. Rose, daß man die Borsäure in ihren Verbindungen mit Weinsäure nicht als Base betrachten könne. Traubensäure verhält sich gegen Borsäure ganz wie Weinsäure. Die Bräunung, welche Borsäure auf Curcumpapier hervorruft, ist verschieden von der durch Alkalien bewirkten. Letztere entsteht sogleich, ist braunroth, nach dem Trocknen mit einem Stich ins Violette, und verschwindet bei schwach alkalischer Lösung, wie Kalkwasser, fast ganz. Die Bräunung durch Borsäure zeigt sich dagegen erst nach dem Eintrocknen und wird auf Zusatz einer stärkeren Säure weit deutlicher, nach dem Eintrocknen reiner und stark roth. Eine Boraxlösung giebt sogleich, wie Kalkwasser, mit Curcumpapier eine beim Trocknen fast ganz verschwindende braunrothe Färbung und erst auf Säurezusatz tritt die Reaction der Borsäure ein. Auch Titansäure, Tantalsäure, die Säuren des Niobs, Zinnsäure und, wie Brush (1) beobachtet hat, die Lösungen der Zirkonerde in starken Säuren zeigen gegen Curcumpapier ein ähnliches Verhalten, wie Borsäure.

**Phosphor.** Napoli (2) hat geglaubt, bezüglich der Entdeckung der rothen Modification des Phosphors Prioritätsansprüche erheben zu können. — Personne (3) fand für den rothen Phosphor in dem feiner zertheilten, pulverförmigen oder blättchenförmigen Zustand, in welchem er jetzt im Großen

(1) Jahresber. f. 1854, 729. — (2) Compt. rend. XLV, 532. — (3) Compt. rend. XLV, 118; J. pharm. [8] XXXII, 278; J. pr. Chem. LXXII, 202.

dargestellt wird (auch nach dem Befreien von gelbem Phosphor), etwas andere Eigenschaften, als Schrötter (1) angegeben hätte. Derselbe absorbirt, namentlich bei Mitwirkung von Feuchtigkeit, allerdings Sauerstoff aus der Luft, aber ohne zu leuchten, und zerfließt zu saurer Flüssigkeit (2); eine vorgängige Umwandlung des rothen Phosphors in gelben scheine hierbei nicht stattzuhaben, sofern in Glasröhren eingeschmolzener fein zertheilter rother Phosphor nach mehrmonatlichem Aufbewahren bei 25 bis 30° keinen Gehalt an gelbem zeigte, dann aber feuchter Luft ausgesetzt sich rasch oxydirte. Der feiner zertheilte rothe Phosphor zeigt schon bei gewöhnlicher Temperatur, wenn er in einem Strom von Chlorgas sich befindet, bei der Verbindung mit dem Chlor Lichtentwicklung; es tritt ein in der Richtung des Gasstroms vorschreitendes Verglimmen ein, und wo dieses statt hat, bildet sich sofort Phosphorsuperchlorid  $\text{PCl}_5$ , ohne vorgängige Bildung von  $\text{PCl}_3$ . Rother Phosphor verhält sich in der Kälte und Wärme zu Salpetersäure so wie gelber; ersterer wirkt auch in derselben Weise, wie gelber, nur vielleicht etwas langsamer, auf die Lösung von salpeters. Silberoxyd reducirend ein. Versuche, welche Personne an Hunden anstellte, leiten ihn zu der den bisher vorliegenden Resultaten anderer Forscher (3) entgegengesetzten Schlusfolgerung, die phosphorige Säure sei nicht als eigentlich giftig zu betrachten; und hiernach glaubt er auch, daß die Unschädlichkeit des rothen Phosphors für den thierischen Organismus nicht gerade darauf beruhe, daß der rothe Phosphor hier keine phosphorige Säure bilde.

(1) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 886. — (2) G. Wilson (Pharm. J. Trans. XVII, 410) fand es bestätigt, daß der amorphe Phosphor, wie er in England im Großen zur Bereitung von Zündhölzern dargestellt wird, und namentlich die poröseren Arten desselben, bei Luftzutritt allmählig zerfließt. — (3) Vgl. Wöhler u. Frerichs' Versuche in Ann. Ch. Pharm. LXV, 847.

Phosphor-  
säure.

A. Vogel d. j. (1) fand bei Versuchen, wo er eine frisch bereitete wässrige Lösung der durch Verbrennung von Phosphor erhaltenen Säure in Glasröhren mit dünnem Halse einschloß, den Stand der Flüssigkeit in dem Hals markirte und die Röhren stehen liefs, bis allmählig die in Lösung befindliche Metaphosphorsäure in gewöhnliche (dreibasische) Phosphorsäure übergegangen war, dafs die Lösung bei diesem Uebergang keine Volumveränderung erlitt.

H. Schiff hat Untersuchungen über die amidartigen Verbindungen der Phosphorsäure ausgeführt. In einer ersten Abhandlung (2) beschreibt er folgende Verbindungen. — Wurtz hatte gefunden, dafs Phosphoroxychlorid mit trockenem Ammoniakgas zusammengebracht eine feste weisse Substanz entstehen läfst. Schiff bereitete diese Substanz durch langsames Zuleiten von Ammoniakgas zu dem Phosphoroxychlorid und wiederholtes Behandeln der entstehenden weissen Masse, nach dem Zerkleinern derselben, mit Ammoniakgas. Wasser entzieht dieser Substanz Chlorammonium und läfst einen schneeweissen unkrystallinischen Körper zurück, welcher bei längerem Kochen mit Wasser, Kalilauge oder verdünnten Säuren kaum angegriffen wird, bei längerem Kochen mit starker Salpetersäure oder Salzsäure nur schwer, leichter durch Königswasser zersetzt wird, durch concentrirte Schwefelsäure oder Salpeterschwefelsäure ziemlich leicht gelöst wird (die Lösung enthält Phosphorsäure und Ammoniak), beim Erhitzen mit Natronkalk nur unvollständige Zersetzung zeigt, mit Kalihydrat geschmolzen viel Ammoniak entwickelt und in dem Rückstand phosphors. Kali hinterläfst, für sich und bei möglichstem Luftabschlufs erhitzt viel Ammoniak entweichen läfst. Dieser weisse Körper ist *Triphosphamid*  $\text{PO}_3\text{N}_3\text{H}_6 = 3\text{NH}_4\text{O}, \text{PO}_6 - 6\text{HO}$  oder (auf den Typus

(1) N. Jahrb. Pharm. VIII, 94; Instit. 1858, 168. — (2) Ann. Ch. Pharm. CI, 299; im Auss. J. pr. Chem. LXXI, 161; Chem. Centr. 1857, 862; Ann. ch. phys. [3] LII, 112.

$N_3$ ,  $H_3H_3H_3$  bezogen, wo 3H durch das dreiatomige Radical  $PO_2$  ersetzt werden)  $N_3$ ,  $(PO_2)_3H_3H_3$ ; er entsteht entsprechend der Gleichung  $PO_2Cl_3 + 6NH_3 = 3NH_4Cl + PO_2N_3C_6H_5$ . — *Triphenylphosphamid*  $PO_2N_3C_{36}H_{18} = N_3$ ,  $(PO_2)_3(C_{12}H_5)_3H_3$  entsteht bei dem Zusammenbringen von Phosphoroxchlorid mit wasserfreiem Anilin ( $PO_2Cl_3 + 6C_{12}H_7N = 3(C_{12}H_7N, HCl) + PO_2N_3C_{36}H_{18}$ ); zur Vervollständigung der Reaction wird die sogleich entstehende weisse Masse etwas erwärmt, und nach dem Erkalten wird Wasser zugegeben, welches das zugleich gebildete salzs. Anilin auflöst und das Triphenylphosphamid als weisse Masse zurückläßt, welche leichter zersetzbar ist als das Triphosphamid. — Das entsprechende *Trinaphtylphosphamid* läßt sich erhalten durch Erwärmen von Naphtylamin mit Phosphoroxchlorid in zugeschmolzenen Röhren; es tritt Reaction ein unter Bildung einer festen Masse, welcher kaltes Wasser salzs. Naphtylamin entzieht, während das Trinaphtylphosphamid als eine gefärbte, leicht zersetzbare Substanz zurückbleibt. — Wird Phosphorsulfochlorid  $PS_2Cl_3$  mit Ammoniakgas behandelt, so entsteht eine weisse Masse, welche durch Wasser in der Kälte langsam, in der Wärme sogleich unter Schwefelwasserstoffentwicklung zersetzt wird; Weingeist entzieht dieser Masse Chlorammonium, zersetzt indessen auch stets den neben Chlorammonium darin enthaltenen Körper, welcher wohl *Sulfotriphosphamid*  $N_3$ ,  $(PS_2)_3H_3H_3$  ist. Das entsprechende *Sulfotriphenylphosphamid*  $N_3$ ,  $(PS_2)_3(C_{12}H_5)_3H_3$  scheint neben salzs. Anilin in der weissen Masse enthalten zu sein, welche sich bei dem Zusammenbringen von Phosphorsulfochlorid und Anilin sogleich bildet, eine Trennung beider Substanzen aber nicht zuließe. — Das sich von dem Typus  $N_3$ ,  $H_3H_3$  ableitende *Diphosphamid*  $N_3$ ,  $(PO_2)_2H_3$  (1) ließe sich durch schwächeres Erhitzen des Triphosphamids nicht darstellen. Wird

(1) Von Gerhardt früher als Phosphamid bezeichnet; vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 585.

Phosphor-  
säure.

letzteres bei Luftabschluss erhitzt, so entweichen 2 Aeq. Ammoniak und es bleibt das dem Typus  $\text{NH}_3$  zugehörige *Monophosphamid*  $\text{N}(\text{PO}_2) = \text{NH}_4\text{O}, 2\text{HO}, \text{PO}_5 - 6\text{HO}$  (1); dieses widersteht der Zersetzung fast noch mehr als das Triphosphamid, ist schwer zersetzbar durch Natronkalk, wird durch Schmelzen mit Kali unter Ammoniakentwicklung zersetzt.

Für die von H. Rose als *Phosphorstickstoff*  $\text{PN}_2$  betrachtete, von Gerhardt als *Phospham* benannte und als  $\text{PN}_2\text{H}$  ( $= 2\text{NH}_4\text{O}, \text{HO}, \text{PO}_5 - 8\text{HO}$ ) betrachtete Verbindung hält Schiff die letztere Anschauungsweise für die richtigere (2); ein von Liebig und Wöhler's Unter-

(1) Von Gerhardt früher (Ann. ch. phys. [3] XVIII, 188; Berzelius' Jahresber. XXVII, 46) als Diphosphamid bezeichnet. — (2) Ueber den s. g. Phosphorstickstoff hat auch Pauli (Ann. Ch. Pharm. CI, 41; im Ausz. J. pr. Chem. LXX, 447; Chem. Centr. 1857, 285; Ann. ch. phys. [3] L, 484) Mittheilungen gemacht. Zur Darstellung desselben wurde ein inniges Gemenge von Fünffach-Schwefelphosphor (durch Zusammenschmelzen von amorphem Phosphor und Schwefel erhalten) und überschüssigem Chlorammonium in einer Retorte über der Flamme einer starken Gaslampe erhitzt, wo Chlorwasserstoff und etwas Schwefelwasserstoff entweichen und viel überschüssiges Chlorammonium sublimirte, und später Schwefelammonium überging; der schwachgelbliche Rückstand wurde wiederholt zerkleinert wiederum in einer Retorte erhitzt, bis er frei von Chlorammonium war. Der so erhaltene Körper ist unlöslich in Wasser und in rauchender Salpetersäure, entwickelt mit krystallisirtem Kalihydrat geschmolzen reichlich Ammoniak, und wird durch trockenen Schwefelwasserstoff in der Glühhitze vollständig zu Schwefelphosphor und Ammoniak zersetzt; bei dem Erhitzen desselben mit Zink bis zum Schmelzen des letzteren wird er unter Ammoniakentwicklung zersetzt. Der Phosphor- und Wasserstoffgehalt dieser Verbindung entsprach der Formel  $\text{PN}_2\text{H}$ ; Pauli betrachtet ihre Bildung als vor sich gehend gemäß der Gleichung  $3\text{NH}_4\text{Cl} + \text{P}_5 = \text{PN}_2\text{H} + 4\text{HS} + 3\text{HCl} + \text{NH}_4\text{S}$ . Dieselbe Verbindung läßt sich auch, doch weniger zweckmäßig, erhalten durch Einwirkung einer niederen Schwefungsstufe des Phosphors auf Chlorammonium (wo Phosphor sublimirt), oder durch wiederholtes Erhitzen eines Gemenges von amorphem Phosphor mit überschüssigen Schwefelblumen und Chlorammonium; sie bildet sich auch bei dem Erhitzen eines Gemenges von Phosphorcalcium mit Schwefel und Chlorammonium, wo ein weißes Pulver zurückbleibt, das an Salpetersäure phos-

suchung herrührendes Präparat des s. g. Phosphorstickstoffs gab nach vollständigem Trocknen für sich erhitzt kein Wasser mehr ab, wohl aber bei dem Erhitzen mit Kupferoxyd. Dieselbe Verbindung scheint auch bei dem Erhitzen des Sulfotriphosphamids zurückzubleiben ( $N_3, (PS_2)H_3H_3 - NH_3 - 2 HS = PN_2H$ ). Ueber das Phospham vgl. auch S. 104.

Phosphorsäure.

Schiff theilt noch Folgendes über Verbindungen mit, die sich von dem Phosphoroxychlorid oder analogen Substanzen aus darstellen lassen. Phosphoroxychlorid giebt bei Einwirkung von gewöhnlichem Weingeist Aetherphosphorsäure; läßt man aber wasserfreien Alkohol auf es einwirken, so erhält man nach Abdunstung der Salzsäure und des Weingeists eine ölige Flüssigkeit von den Eigenschaften des neutralen phosphors. Aethyloxyds (wahrscheinlich entsprechend der Gleichung  $PO_2Cl_3 + 3 C_4H_6O_2 = 3 HCl + 3 C_4H_5O, PO_5$ ), die beim Aufbewahren in schlecht verschlossenen Gefäßen wie bei Einwirkung von kaltem Wasser bald, beim Kochen mit Wasser sogleich, wohl unter Bildung von Aetherphosphorsäuren, saure Reaction annimmt. — Wird die bei Einwirkung von kaltem Weingeist auf Phosphorsulfochlorid  $PS_2Cl_3$  sich bildende Aethersulfophosphorsäure (1) mit Wasser gekocht, so entsteht Aetherphosphorsäure und Schwefelwasserstoff entwickelt sich; bei dem Kochen von Phosphorsulfochlorid mit überschüssigem Weingeist scheint sich hingegen Mercaptan zu bilden. — Phosphoroxychlorid wirkt auf phosphors. Silberoxyd selbst im Chlorcalciumbade nicht ein; aus Jodkalium scheidet es Jod ab; Cyankalium scheint es unangegriffen zu lassen, mit Cyanquecksilber und Schwefelcyankalium aber sich zu zersetzen. Phosphorwasserstoffgas scheint auf Phosphoroxychlorid nicht einzuwirken.

phors. Kalk abgiebt und mit Kali Ammoniak, mit Kupferoxyd Untersalpetersäure entwickelt. — (1) Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 695.

Phosphor-  
säure.

Auf wasserfreie Phosphorsäure wirkt Ammoniakgas heftig und unter starker Wärmeentwicklung ein; es entsteht eine weisse (wenn die wasserfreie Phosphorsäure amorphen Phosphor enthielt, durch diesen gelbroth gefärbte), geschmolzen aussehende Masse, welche *Phosphaminsäure* enthält. Letztere hat Schiff in einer zweiten Abhandlung (1) specieller untersucht. Die Phosphaminsäure ist  $\text{NH}_2\text{PO}_4$ , oder, auf den Typus  $\text{NH}_4\left\{\begin{smallmatrix} \text{NH}_4 \\ \text{H} \end{smallmatrix}\right\}\text{O}_2$  bezogen in welchem 3 H durch  $(\text{PO}_2)$  ersetzt werden,  $\text{NH}(\text{PO}_2)\left\{\begin{smallmatrix} \text{PO}_2 \\ \text{H} \end{smallmatrix}\right\}\text{O}_2$ ; sie bildet sich hier entsprechend der Gleichung  $\text{PO}_2\left\{\begin{smallmatrix} \text{PO}_2 \\ \text{PO}_2 \end{smallmatrix}\right\}\text{O}_6 + 2 \text{NH}_3 = 2 \text{NH}(\text{PO}_2)\left\{\begin{smallmatrix} \text{PO}_2 \\ \text{H} \end{smallmatrix}\right\}\text{O}_2 + 2 \text{HO}$ . Die freie Säure, aus dem Kalksalz mittelst Schwefelsäure dargestellt, ist eine halbfeste unkrySTALLINISCHE Masse, die sich in Wasser und in Alkohol leicht löst und bei dem Erhitzen Phosphorsäure und Ammoniak giebt. Die Salze dieser Säure (die aus dem Ammoniaksalz durch doppelte Zersetzung dargestellt wurden) geben beim Erhitzen für sich oder beim Schmelzen mit Kalihydrat Ammoniak und phosphors. Salz; die Alkalisalze sind löslich; die Metallsalze bilden krystallinisch-flockige unlösliche Niederschläge, die sich auch in saurer Flüssigkeit nur wenig lösen; es existiren lösliche ammoniakalische Metallsalze, die sich betrachten lassen als Phosphaminsäure, in welcher das basische Wasserstoffäquivalent durch ein metallhaltiges Ammonium ersetzt ist. Die Phosphaminsäure ist nur durch wiederholtes Eindampfen mit concentrirter Salpetersäure unter zeitweiligem Zusatz von chlors. Kali in gewöhnliche Phosphorsäure überführbar. Das Ammoniaksalz wird aus dem durch Einwirkung von Ammoniakgas auf wasserfreie Phosphorsäure dargestellten Product, das aus Phosphaminsäure und dem Ammoniaksalz besteht,

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 168; im Auszug J. pr. Chem. LXXII, 331; Chem. Centr. 1857, 865.

durch Lösen desselben in Wasser, vollständiges Neutralisiren, Filtriren (zweckmäßig nach vorgängigem Erwärmen, bis vorhandener amorpher Phosphor sich zu dickeren Flocken vereinigt hat) und Eindampfen des Filtrats in gelinder Wärme als strahlig-krystallinische Masse erhalten, doch meist mit etwas neugebildetem phosphors. Ammoniak verunreinigt. Das Kalksalz ist ein weißer, nach dem Trocknen bei 100° wasserfreier Niederschlag,  $\text{NH}_2\text{CaPO}_4$ ; das Baryt-, Strontian- und Magnesiasalz sind ähnliche weiße, gleichfalls in Ammoniak unlösliche Niederschläge. Das Eisensalz wird auch aus stark angesäuerter Lösung von schwefels. Eisenoxydul durch das Ammoniaksalz als ein weißer flockig-krystallinischer Niederschlag,  $\text{NH}_2\text{FePO}_4 + 2 \text{HO}$ , gefällt; es löst sich in Ammoniak mit tief purpurrother Färbung, und die Lösung hinterläßt nach dem Verdunsten in gelinder Wärme eine amorphe rubinrothe Masse, nach dem Trocknen bei 80 bis 90°  $\text{NH}(\text{NH}_2\text{Fe})\text{PO}_4$ , deren Lösung neutral reagirt. Das Nickelsalz ist ein grünlich-weißer Niederschlag,  $\text{NH}_2\text{NiPO}_4 + 2 \text{HO}$ , welcher mit Ammoniak eine lasurblaue Lösung giebt, die sich bei dem Erwärmen bald grün färbt und bei dem Eindampfen einen amorphen blattgrünen Rückstand läßt. Die Lösung des Ammoniaksalzes giebt mit Kobaltsalzen einen rosenrothen Niederschlag, welcher bei Einwirkung von Kali sich blau färbt, mit Kupfersalzen hellblaue, mit Chromsalzen schmutzig-grüne, mit Quecksilber-, Silber-, Zink-, Blei- und Mangansalzen weiße voluminöse Niederschläge, die, mit Ausnahme des Blei- und Manganniederschlags, in Ammoniak löslich sind (1). — Wird die durch möglichst vollständiges Sättigen der wasserfreien Phosphorsäure mit Ammoniakgas erhaltene Masse in einem Strom von wasserfreiem Ammoniakgas erhitzt, so tritt bald Zersetzung unter

(1) Später (Ann. Ch. Pharm. CIV, 327) beschrieb Schiff auch das Cadmiumsalz, einen mikroskopisch-krystallinischen weißen Niederschlag  $\text{NH}_2\text{CdPO}_4 + 2 \text{HO}$ .



Phosphor-  
säure.

Aufschäumen ein; aus dem Zersetzungsproduct entsteht Wasser Phosphorsäure und es bleibt eine geringe Menge von Phospham (s. g. Phosphorstickstoff), welches sich als das Nitril der Phosphaminsäure betrachten ließe ( $\text{PN}_2\text{H} = \text{NH}(\text{NH}_4)\text{PO}_4 - 4 \text{HO}$ ). Aus dem phosphamins. Ammoniak durch Elimination von 2 HO das Diphosphamid  $\text{N}_2$ ,  $(\text{PO}_3)_2\text{H}_2$  darzustellen, gelang nicht. — Schiff erörtert noch, daß das von Gladstone (1) als Deutostickstoffphosphorsäure bezeichnete Zersetzungsproduct des Chlorphosphorstickstoffs wahrscheinlich mit der Phosphaminsäure identisch ist (er bemerkt indessen, daß Gladstone's Säure krystallinisch erhalten wurde, die Phosphaminsäure nur unkrystallinisch), und daß dann ihre Bildung aus dem Chlorphosphorstickstoff, für welchen Schiff mit Laurent (2) die Formel  $\text{NPCl}_2$  annimmt, sich nach der Gleichung  $\text{NPCl}_2 + 4 \text{HO} = \text{NH}_2\text{PO}_4 + 2 \text{HCl}$  erklärt. Für Gladstone's Stickstoffphosphorsäure (3) hält es Schiff für möglich, daß ihr die Formel  $\left. \begin{matrix} \text{N}_2\text{H}_5 \\ \text{H}_3 \end{matrix} \right\} (\text{P}_2\text{O}_5)_6 \text{O}_6$  zukomme. — Anilin wirkt auf wasserfreie Phosphorsäure sehr heftig ein, wahrscheinlich unter Bildung von Phosphanilsäure (Phenylphosphaminsäure)  $\left. \begin{matrix} \text{N}(\text{C}_6\text{H}_5) \\ \text{H} \end{matrix} \right\} (\text{PO}_3)_2 \text{O}_2$ .

Phosphor-  
superchlorid.

Schiff (4) hat ferner die Einwirkung des Phosphorsuperchlorids auf mehrere unorganische Säuren untersucht. Persoz und Bloch (5) hatten durch Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  auf einige solche Säuren Producte erhalten, die sie als Verbindungen des Chlorphosphors mit den betreffenden Säuren betrachteten. Gerhardt und Chiozza (6) hatten gefunden, daß bei der Einwirkung von  $\text{PCl}_5$  auf mehrere unorganische Säuren Phosphoroxychlorid und die

(1) Jahresber. f. 1850, 287. — (2) Jahresber. f. 1850, 286. —  
 (3) Jahresber. f. 1850, 284 ff. — (4) Ann. Ch. Pharm. CII, 111; im  
 Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 282; Chem. Centr. 1857, 565; Ann. ch.  
 phys. [8] LII, 218. — (5) Jahresber. f. 1849, 244. — (6) Jahresber. f.  
 1858, 895.

Chlorverbindung eines in der Säure enthaltenen sauerstoffhaltigen Radicals entstehen; sie betrachteten die von Persoz und Bloch erhaltenen Producte als Gemenge. Schiff ist zu gleichen Resultaten gekommen. — Bei Ueberleiten von trockenem schwefl. Gas über Phosphorsuperchlorid erhielt auch er eine klare, das Licht stark brechende Flüssigkeit, welcher Persoz und Bloch wie auch Kremers (1) die Zusammensetzung  $\text{PCl}_5\text{S}_2\text{O}_4$  beigelegt hatten; durch wiederholte fractionirte Destillation konnte Schiff diese Flüssigkeit in einen bei etwa  $82^\circ$  siedenden Theil und in Phosphoroxychlorid zerlegen. Die bei  $82^\circ$  siedende Flüssigkeit bricht das Licht stark, riecht (wohl in Folge einer Zersetzung durch die Feuchtigkeit der Luft) erstickend nach schwefliger Säure, wird durch Wasser und leichter noch durch Alkalien zu schwefliger Säure und Salzsäure zersetzt, giebt mit Weingeist unter Erwärmung und Salzsäureentwicklung äthylschweflige Säure; der Schwefelgehalt entsprach der Formel  $\text{S}_2\text{O}_2\text{Cl}_2$ , der Zusammensetzung des *Chlorthionyls* (des Chlorids des in der schwefligen Säure anzunehmenden zweiatomigen Radicals  $\text{S}_2\text{O}_2$ ). Trockenes Ammoniakgas wirkt auf diese Chlorverbindung heftig unter starker Erwärmung, rothbrauner Färbung und Abscheidung von Schwefel ein; läßt man das Ammoniak nur langsam Zutreten und mäfsigt außerdem die Einwirkung durch starke Abkühlung, so erhält man ein weißes krystallinisches Product, welches in Berührung mit Wasser Chlorammonium und schwefl. Ammoniak in Lösung gehen läßt, durch Alkalien unter Ammoniakentwicklung fast momentan zersetzt wird, bei der Zersetzung durch Säuren schweflige Säure frei werden läßt; Schiff betrachtet das Product als Chlorammonium und *Thionylamid*  $\text{N}_2\text{S}_2\text{O}_2\text{H}_4$  einschließend und die Bildung als ausgedrückt durch die Gleichung:  $(\text{S}_2\text{O}_2)\text{Cl}_2 + 4\text{NH}_3 = \text{N}_2, (\text{S}_2\text{O}_2)\text{H}_2\text{H}_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl}$ . — Das bei Einwirkung von wasserfreier Schwefelsäure auf Phosphor-

Phosphor-  
superchlorid.

(1) Jahresber. f. 1849, 245.

Phosphor-  
superchlorid.

superchlorid entstehende, von Persoz und Bloch als  $\text{PCl}_5\text{S}_2\text{O}_6$  betrachtete Product ist nach Schiff nur ein Gemisch von  $\text{PO}_2\text{Cl}_3$  und  $\text{S}_2\text{O}_4\text{Cl}_2$ , und er fand Williamson's (1) Resultat bestätigt, daß dieselben Substanzen bei Einwirkung von Phosphorsuperchlorid auf Schwefelsäurehydrat entstehen. Concentrirte Salpetersäure wirkt sehr heftig auf Phosphorsuperchlorid ein; bei tropfenweisem Zutreten der ersteren zum letzteren entweicht Chlorwasserstoff und bei guter Abkühlung erhält man eine blutrothe Flüssigkeit, die bei der Destillation gelbrothe Dämpfe, wahrscheinlich  $\text{NO}_2\text{Cl}$ , und Phosphoroxychlorid giebt. — Aus der bei dem Erwärmen von Wolframsäure mit Phosphorsuperchlorid entstehenden rothbraunen Flüssigkeit läßt sich Phosphoroxychlorid abdestilliren und es bleibt eine braune, in gelbrothen Dämpfen sublimirende Substanz zurück, wohl  $\text{W}_2\text{O}_4\text{Cl}_2$  (2). Auf Molybdänsäure wirkt das Phosphorsuperchlorid heftiger und schon in der Kälte ein; das Gemenge färbt sich violett, erhitzt sich dann, entwickelt dicke weisse und rothe Dämpfe, und läßt als Rückstand eine dicke ölige Flüssigkeit, bei deren Destillation zuerst Phosphoroxychlorid, dann in Nadeln sublimirendes Molybdänacichlorid, dann, wohl in Folge secundärer Zersetzung, ein rothes wolliges Sublimat von Molybdänbichlorid erhalten wird. Auf Antimonsäurehydrat wirkt Phosphorsuperchlorid, wie auf Borsäurehydrat (3), in der Art ein, daß nur das Wasser auf das Superchlorid, unter Bildung von Oxychlorid und Chlorwasserstoff, einwirkt, und wasserfreie Antimonsäure im Rückstand bleibt. Phosphorsuperchlorid wirkt auf kalkhaltiges s. g. Phosphorglas, syrupdicke oder wasserfreie Phosphorsäure in der Kälte nicht ein, bei dem Erwärmen auf das Phosphorglas auch nicht, auf die syrupdicke Säure schwierig, auf die wasserfreie leicht und zwar unter Bildung von Phosphoroxychlorid (4). Phosphorsuperchlorid

(1) Jahresber. f. 1854, 807. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1853, 395. —  
(3) Jahresber. f. 1855, 801. — (4) Vgl. Jahresber. f. 1853, 395.

wirkt auf Chromacichlorid in der Kälte nicht ein, bei der Destillation geht das letztere gröfistentheils unverändert über, während etwas Chlorgas entweicht und Chromchlorid sich bildet ( $\text{Cr}_2\text{O}_4\text{Cl}_2 + 2 \text{PCl}_5 = 2 \text{PO}_2\text{Cl}_3 + 3 \text{Cl} + \text{Cr}_2\text{Cl}_3$ ); Chlor und Chromchlorid treten auch auf beim Erhitzen von Chromacichlorid und Phosphorsuperchlorid in verschlossener Röhre bei  $100^\circ$ , zugleich unter Bildung des von Casselmann (1) bei Einwirkung von Phosphoroxychlorid auf Chromacichlorid erhaltenen Körpers. — Trockene Kohlensäure ist auf Phosphorsuperchlorid ohne Einwirkung, ebenso Schwefelkohlenstoff, welcher das Chlorid theilweise löst und bei langsamem Verdunsten krystallinisch zurückläßt (auch Chromacichlorid wirkt auf Schwefelkohlenstoff nicht ein).

R. Böttger (2) hat bezüglich einer gefahrlosen Bereitung von selbstentzündlichem Phosphorwasserstoffgas Folgendes mitgetheilt. Bei dem Kochen von gereinigtem gelbem Phosphor (3) mit einer concentrirten Lösung von schwefels. Kupferoxyd entfärbt sich letztere, und metallisches Kupfer wird niedergeschlagen, welches dann in Phosphorkupfer übergeht (die überstehende farblose Flüssigkeit enthält Schwefelsäure, phosphorige Säure und etwas Schwefelsäure); bei dem Kochen mit wiederholt erneuerten Lösungen von schwefels. Kupferoxyd und stetem Zerrühren des sich immer dunkler färbenden Niederschlags wird dieser zuletzt zu einem schmutzig-grauschwarzen Pulver, das bei dem Auswaschen dem Wasser andauernd saure Reaction mittheilt, und zwischen Fließpapier ausgepreßt sich, höherer Temperatur ( $38$  bis  $45^\circ$ ) während einiger Zeit

(1) Jahresber. f. 1856, 284. — (2) Jahresber. d. phys. Ver. zu Frankfurt a. M. für 1855-1856, 81; Pogg. Ann. CI, 458; J. pr. Chem. LXX, 439; Chem. Centr. 1857, 438; Dingl. pol. J. CXLIV, 203. Vgl. Jahresber. f. 1851, 364. — (3) Rother Phosphor übersieht sich, wohl nur in Folge eines Rückhalts an gelbem Phosphor, bei dem Kochen mit Kupfer-  
vitriollösung nur ganz oberflächlich mit Phosphorkupfer.

Phosphor-  
wasserstoff.

ausgesetzt, oft von selbst entzündet. Das, sich leicht höher oxydierende, schmutzig-grauschwarze Pulver ist ein Gemenge von Phosphorkupfer und basisch-phosphors. Kupferoxyd (1); bei dem Kochen mit einer durch etwas Schwefelsäure angesäuerten Lösung von zweifach-chroms. Kali bleibt graues Phosphorkupfer,  $\text{Cu}_3\text{P}$ , im reinen Zustande ungelöst zurück. Dieses Phosphorkupfer löst sich bei längerem Kochen mit Salzsäure nur in geringer Menge, unter Bildung von Kupferchlorür und Entwicklung von nicht entzündlichem Phosphorwasserstoffgas; mit Wasser und Jod geschüttelt wird es unter starker Erwärmung zu weißem Kupferjodür und die überstehende Flüssigkeit enthält Jodwasserstoffsäure und Phosphorsäure; Phosphorkupfer mit chlors. Kali zusammengerieben zeigt unter der Einwirkung eines starken Schlages keine Explosion, sondern entzündet sich ruhig und ohne Knall. Wird dieß Phosphorkupfer mit fein gepulvertem Cyankalium überschüttet und mit Wasser schwach benetzt, so zersetzt es sich schon bei gewöhnlicher Temperatur augenblicklich unter Entwicklung leicht entzündlichen Phosphorwasserstoffgases. Um letzteres in größerer Menge leicht und gefahrlos zu bereiten, empfiehlt deshalb Böttger, Kupfervitriollösung in der Siedehitze vollständig

(1) Dieses Gemenge bildet sich auch bei dem Kochen von Phosphor mit einer Lösung von einfach-essigs. Kupferoxyd; aus einer Auflösung von Kupferchlorid wird bei gleicher Behandlung mit Phosphor kein Phosphorkupfer erhalten, sondern das Kupferchlorid in Chlorür übergeführt. Bei dem Kochen einer gesättigten Lösung von schwefels. Nickeloxydul mit Phosphor entsteht kein Schwefelnickel, sondern der Phosphor wird nur durch eine Spur reducirten Nickels oberflächlich schwärzlich-grau; in einer kochenden Auflösung von schwefels. Kobalt-, Mangan- oder Eisenoxydul oder schwefels. Eisenoxyd bleibt der Phosphor unverändert; in einer Lösung von essigs. Bleioxyd färbt er sich schwach grau, ohne jedoch in Phosphorblei überzugehen; in öfters erneuerter Lösung von salpeters. Silberoxyd wird der Phosphor bei dem Kochen zu schwarzem Phosphorsilber, welches indessen bei Einwirkung von Cyankalium kein Phosphorwasserstoffgas entwickelt; Lösungen von Chromoxyd-, Antimon-, Zink- und Cadmiumsalzen werden beim Kochen mit Phosphor nicht zersetzt.

durch Phosphor zu zersetzen und das dabei resultirende grauschwarze Gemenge von Phosphorkupfer und basisch-phosphors. Kupferoxyd (das unter Wasser aufbewahrt werden kann) in einem passenden Gefäße mit fein gepulvertem Cyankalium in Berührung zu bringen, wo alsbald die Entwicklung des Gases beginnt. Wird ein Gemisch von Phosphorkupfer und Cyankalium, statt mit Wasser, mit 80procentigem Alkohol benetzt, so entwickelt sich ein nicht-selbstentzündliches Phosphorwasserstoffgas. Bei der Einwirkung von Aetzkali oder Aetznatron auf Phosphorkupfer findet keine Phosphorwasserstoffentwicklung statt.

Nach A. W. Hofmann (1) wird bei gelindem Erhitzen von Jod in trockenem Phosphorwasserstoff der letztere zersetzt, unter Bildung von Jodphosphor und Jodwasserstoffsäure, welche sich mit dem Ueberschuß des Phosphorwasserstoffs zu der krystallinischen Verbindung  $\text{PH}_3$ ,  $\text{HJ}$  vereinigt ( $5 \text{ J} + 4 \text{ PH}_3 = \text{PJ}_2 + 3 \text{ PH}_4\text{J}$ ). Hofmann empfiehlt zur sicheren und gefahrlosen Darstellung dieser Verbindung, nicht-selbstentzündliches Phosphorwasserstoffgas durch ein mit Kalk gefülltes Trockenrohr und dann durch eine längere horizontale Glasröhre streichen zu lassen, in welcher einige Jodkrystalle liegen; sobald das Phosphorwasserstoffgas die Jodkrystalle erreicht, ändern dieselben die Farbe und werden bei gelindem Erwärmen schnell zu scharlachrothem Jodphosphor, während sich der kalte Theil der Glasröhre gleichzeitig mit einem silberglänzenden Krystallnetz von jodwasserstoffs. Phosphorwasserstoff bekleidet. Es gelang nicht, analoge Verbindungen durch Erhitzen von Jod in Antimon- oder Arsenwasserstoff zu erhalten.

Untersuchungen, welche Berthelot (2) veröffentlichte, Schwefel. betreffen die verschiedenen Zustände des Schwefels. Unter

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 355; J. pr. Chem. LXXII, 380; Chem. Centr. 1858, 16. — (2) Compt. rend. XLIV, 318, 378; Inatit. 1857, 20; J. pharm. [8] XXXI, 161; Arch. ph. nat. XXXIV, 314; Pogg. Ann. C, 619; J. pr. Chem. LXXII, 198; ausführlich Ann. ch. phys. [8] XLIX, 480.

**Schwefel.** den zahlreichen Modificationen, in welchen sich dieses Element zeigen kann, sind nach Berthelot zwei vorzugsweise zu beachten und als hauptsächlich verschiedene Zustände anzusehen, sofern sich alle anderen auf sie beziehen lassen; diese zwei Modificationen entsprechen den zwei verschiedenen Rollen, welche der Schwefel in chemischer Beziehung spielen kann, da er in seinen Verbindungen bald der electronegativere, bald der electropositive Bestandtheil ist. Berthelot vertheidigt die Ansicht, wo der Schwefel den electronegativeren Bestandtheil einer Verbindung ausmacht, sei er in ihr in Form der rhombisch krystallisirenden, in Schwefelkohlenstoff löslichen Modification enthalten; im Gegentheil sei der Schwefel, wo er den electropositiveren Bestandtheil einer Verbindung ausmacht, darin in Form des amorphen, in Schwefelkohlenstoff und den anderen gewöhnlichen Lösungsmitteln unlöslichen Schwefels enthalten. Alle anderen Zustände, in welchen sich der Schwefel zeigen kann, seien nur als Subvarietäten der eben genannten, wesentlich verschiedenen Arten des Schwefels zu betrachten (1). Dem electronegativen oder rhombisch krystallisirenden Schwefel schliesen sich als nahestehende Modificationen (sofern auch sie in Schwefelkohlenstoff löslich sind und mit der Zeit freiwillig zu rhombisch krystallisirendem Schwefel werden) der monoklinometrisch krystallisirende Schwefel und der aus Mehrfach-Schwefelmetallen abscheidbare weiche Schwefel an. Der electropositive oder amorphe und in Schwefelkohlenstoff u. a. unlösliche Schwefel läßt sich durch Ausscheidung des Schwefels aus seinen Verbindungen mit Sauerstoff, Chlor oder Brom erhalten; die un-

(1) Ch. Sainte-Claire Deville erinnert (Compt. rend. XLIV, 382; Instit. 1857, 77), daß er bereits früher (namentlich in einer 1856 gedruckten Notiz über seine Arbeiten) den rhombischen und den unlöslichen Schwefel als die einzigen stabilen Zustände, welche derselbe annehmen kann, betrachtete, und stellt hier überhaupt die von ihm bezüglich der verschiedenen Zustände des Schwefels erhaltenen Resultate kurz zusammen.

veränderlichste Art solchen Schwefels scheidet man aus Schwefel.  
Chlor- oder Bromschwefel ab; zu ihm gehören auch, als weniger stabile Varietäten, der aus unterschwefl. Salzen abscheidbare weiche Schwefel, der zwar in Schwefelkohlenstoff löslich ist aber schon bei dem Verdunsten dieses Lösungsmittels in den unlöslichen Zustand übergeht, der durch abwechselndes Ausziehen der Schwefelblumen mit Alkohol und mit Schwefelkohlenstoff erhaltene unlösliche Schwefel, und endlich der unlösliche Schwefel, welcher bei Behandlung des durch Einwirkung von Hitze auf Schwefel erhaltenen weichen Schwefels mit Schwefelkohlenstoff zurückbleibt (die letztere Varietät ist die am wenigsten stabile, sofern sie schon durch mehrminütiges Kochen mit Alkohol zu krystallisirbarem und in Schwefelkohlenstoff löslichen Schwefel wird). Die verschiedenen Varietäten des electropositiven (unlöslichen und amorphen) Schwefels unterscheiden sich bezüglich der Leichtigkeit, mit welcher sie durch Erwärmen auf 100° oder durch Berührung mit verschiedenen Flüssigkeiten (Alkalien, Schwefelalkalien, Schwefelwasserstoff u. a.) bei gewöhnlicher Temperatur zu electronegativem (löslichem und krystallinischem) werden; sie lassen sich alle in die stabilste Varietät des electropositiven Schwefels überführen durch längere Einwirkung in der Kälte von Chlor- oder Bromschwefel, von Jod, oder selbst, bis zu einem gewissen Grade, von rauchender Salpetersäure; sie werden im Gegentheil in electronegativen Schwefel übergeführt durch wiederholtes Schmelzen oder Sublimiren, oder durch Auflösen in Alkalien oder Schwefelalkalimetallen und Wiederausfällen, oder durch wochenlanges Zusammenstellen mit Kalilauge bei gewöhnlicher Temperatur.

Zu genauerer Begründung, in welcher Beziehung die verschiedenen Varietäten des Schwefels zu den verschiedenen Verbindungen desselben stehen, hebt Berthelot Folgendes hervor. Der Zustand des Schwefels, in welchem derselbe aus einer Verbindung abgeschieden wird, ist un-



**Schwefel.** abhängig von der Natur des zur Abscheidung angewandten Agens, vorausgesetzt, daß dieses Agens weder alkalisch noch oxydirend wirkt und daß seine Wirkung rasch und ohne erhebliche Wärmeentwicklung vor sich geht. Andererseits ist der Zustand des Schwefels, in welchem derselbe aus einer Verbindung abgeschieden wird, unabhängig davon, mit welcher Art Schwefel die Verbindung dargestellt war. Der Gegensatz in den Zuständen des Schwefels, je nachdem er electronegativer oder electropositiver Bestandtheil einer Verbindung war, zeigt sich nun nach Berthelot darin, daß z. B. der durch Electrolyse von wässerigem Schwefelwasserstoff am positiven Pole abgeschiedene Schwefel in Schwefelkohlenstoff vollständig löslich und krystallisirbar ist, der aus wässriger schwefliger Säure oder Schwefelsäurehydrat am positiven Pole abgeschiedene hingegen amorph und unlöslich in Schwefelkohlenstoff ist. Der bei freiwilliger Zersetzung von Mehrfach-Schwefelwasserstoff (wenn dieses aus reinem Mehrfach-Schwefelalkalimetall bereitet war) oder von Mehrfach-Schwefelcalcium sich abscheidende Schwefel ist vollständig löslich in Schwefelkohlenstoff und krystallisirbar, ebenso der aus reinem Mehrfach-Schwefelnatrium oder Mehrfach-Schwefelammonium durch Säuren abgeschiedene; im Gegensatz zu diesem Schwefel, der als electronegativer Bestandtheil in den genannten Verbindungen enthalten war, ist der Schwefel amorph und unlöslich, welcher bei der Zersetzung des unterschweflgs. Natrons, des trithions. Kali's, des tetrathions. Natrons, des Chlor- oder Bromschwefels und anderer Verbindungen, in welchen der Schwefel als electropositiver Bestandtheil enthalten ist, durch Wasser oder Salzsäure abgeschieden wird. Der Schwefel, welcher sich bei Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf Schwefelsäure oder schweflige Säure ausscheidet, verhält sich dem aus polythions. Verbindungen oder Chlorschwefel abgeschiedenen ähnlich.

Bei Oxydationsvorgängen sich abscheidender Schwefel nimmt den amorphen und unlöslichen Zustand an, welcher

dem electropositiven Schwefel zukommt; so der durch unvollständige Verbrennung von Schwefelwasserstoff oder Schwefelkohlenstoff, oder der aus Schwefelverbindungen (polythions. Salzen, Schwefelwasserstoff, Mehrfach-Schwefelmetallen) durch rauchende Salpetersäure, oder der aus Schwefelwasserstoff durch schwefels. Eisenoxyd oder eine Mischung von zweifach-chroms. Kali und Schwefelsäure abgeschiedene Schwefel. Weniger stabile Varietäten des amorphen Schwefels werden, wie schon oben bemerkt wurde, durch längere Berührung mit Chlor- oder Bromschwefel, Jod oder Salpetersäure in die stabilste Varietät des electropositiven Schwefels umgewandelt; wie Berthelot glaubt durch eine Contactwirkung, welche den Schwefel in die Varietät übergehen läßt, in der er im Chlor- oder Bromschwefel oder in der Schwefelsäure, welche sich durch die Einwirkung der Salpetersäure bildet, enthalten ist. In gleicher Weise erklärt er die Ueberführung aller Schwefelvarietäten in electronegativen (löslichen und krystallinischen) Schwefel bei Einwirkung von Alkalien, Schwefelalkalien, Schwefelwasserstoff und anderen Substanzen, die entweder den Schwefel als electronegativen Bestandtheil in sich enthalten oder ihn in Verbindungen überzuführen streben, in welchen er als ein solcher Bestandtheil enthalten ist. Berthelot hebt noch hervor, daß zweifach-schwefligs. Kali den electropositiven Schwefel rasch und leicht auflöst, den electronegativen hingegen nur sehr langsam und in geringer Menge, und er bringt dies Verhalten damit in Zusammenhang, daß der Schwefel in dem sich bildenden tri-thions. Kali als electropositiver enthalten ist.

Berthelot geht noch darauf ein, nachzuweisen, daß ähnlich wie der Schwefel auch andere Elemente wesentlich verschiedene Zustände zeigen, je nachdem sie den electropositiven oder den electronegativen Bestandtheil der Verbindung bildeten, aus welcher sie abgeschieden wurden. Namentlich vergleicht er die verschiedenen Zustände des Selen mit denen des Schwefels; er fand, dem für den

**Schwefel.** Schwefel Beobachteten entsprechend, daß die Electrolyse von wässrigem Selenwasserstoff am positiven Pole Selen ausscheiden läßt, das in Schwefelkohlenstoff löslich ist, die Electrolyse von seleniger Säure hingegen am negativen Pole Selen, das mindestens größtentheils in Schwefelkohlenstoff unlöslich ist (auch der Antheil, welcher sich löst, geht bei dem Verdunsten des Lösungsmittels in die unlösliche Modification über). So betrachtet er auch den rothen Phosphor als dem electropositiven Schwefel, den gelben Phosphor als dem electronegativen Schwefel entsprechend, und auch für den Sauerstoff vermuthet er, daß die verschiedenen Zustände desselben verschiedenen chemischen Functionen entsprechen.

Weitere Untersuchungen Berthelot's (1) haben die Bildung unlöslichen Schwefels durch die Wärme zum Gegenstand. Versuche, wo Schwefel bis zu verschiedenen Temperaturen über seinen Schmelzpunkt erhitzt und dann rasch abgekühlt, und in der abgekühlten Masse die Menge des in Schwefelkohlenstoff unlöslichen Schwefels bestimmt wurde, ergaben, daß die Bildung von unlöslichem Schwefel, doch nur in geringer Menge, bei etwa 155° beginnt, daß hingegen bei 170° und höheren Temperaturen sich diese Varietät des Schwefels in sehr erheblichen Mengen bildet. Berthelot bespricht, daß bei etwa derselben Temperatur, gegen 170°, der Schwefel zähe wird und dunklere Färbung zeigt, daß von dieser Temperatur an bei raschem Abkühlen sich weicher Schwefel bildet, und daß bei dem Abkühlen stärker erhitzten Schwefels bei dieser Temperatur die Regelmäßigkeit in dem Erkalten eine Störung zu erleiden scheint. Er ist der Ansicht, bei etwa 170° werde der bis dahin electronegative Schwefel zu electropositivem, und bei langsamem Erkalten gehe eine vollständige Umwandlung, bei

(1) Compt. rend. XLIV, 563; Instit. 1857, 97; Pogg. Ann. C, 629; J. pr. Chem. LXXI, 860; Chem. Centr. 1857, 457; ausführlicher Ann. ch. phys. [3] XLIX, 476; J. pharm. [8] XXXI, 401.

raschem Erkalten eine theilweise Umwandlung in entgegengesetztem Sinne vor sich. Berthelot hat gesucht, die Rückbildung von electronegativem (löslichem) Schwefel möglichst zu vermeiden. Stark erhitzter und ohne besondere Vorsichtsmafsregeln in Wasser rasch abgekühlter Schwefel enthält höchstens 30 bis 40 pC. des unlöslichen; in sehr dünnen Fäden oder sehr kleinen Parcellen in Wasser gegossener kann bis zu 61 pC., in Aether gegossener bis zu 71 pC. unlöslichen Schwefel enthalten. Der durch rasche Abkühlung erhaltene weiche Schwefel, welcher viel unlöslichen enthält, wird bekanntlich allmählig krystallinisch und grösstentheils in Schwefelkohlenstoff löslich; die langsame Umwandlung läfst sich verhindern und die an sich sehr wenig stabile Varietät des unlöslichen Schwefels, die man durch rasches Abkühlen von erhitztem Schwefel erhält (sie löst sich in siedendem Alkohol und schon bei mehrminütigem Kochen mit Alkohol wird sie zu in Schwefelkohlenstoff löslichem Schwefel), in eine stabile überführen, wenn man sie während einiger Tage mit starken Mineralsäuren und namentlich mit schwefliger Säure oder mit rauchender Salpetersäure in Berührung läfst; Schwefel, welcher fein zertheilt in Wasser gegossen und dann unter einer Schichte dieser Säuren aufbewahrt war, enthielt (bei Anwendung von Salpetersäure) bis zu 75 und (bei Anwendung von schwefliger Säure) selbst bis zu 86 pC. in Schwefelkohlenstoff ganz unlöslichen Schwefels.

Endlich hat Berthelot noch darüber eine Mittheilung gemacht (1), dafs der bei Zersetzung unterschwefliger Salze, durch Salzsäure z. B., sich ausscheidende Schwefel aus zwei Varietäten besteht, einem weichen und in Schwefelkohlenstoff unlöslichen Schwefel und einem weichen und in Schwefelkohlenstoff löslichen, welcher letztere aber bei dem Verdunsten dieses Lösungsmittels zu unlöslichem wird.

(1) Ann. ch. phys. [3] L, 376; Instit. 1857, 151.

**Schwefel.** Berthelot hebt hervor, daß sich dies nur an dem aus unterschweflgs. Salzen frisch ausgeschiedenem Schwefel nachweisen läßt, sofern diese beiden Varietäten des weichen Schwefels allmählig (die zuerst in Schwefelkohlenstoff lösliche Varietät auch beim Aufbewahren dieser Lösung in derselben) in löslichen und krystallisirbaren Schwefel übergehen.

An diese Veröffentlichungen Berthelot's sich weiter anschließende Mittheilungen über die Frage, inwiefern die verschiedenen Zustände des Schwefels den verschiedenen Rollen entsprechen, welche er bei Bildung chemischer Verbindungen spielen kann, gehören dem folgenden Jahresberichte an.

J. W. Mallet (1) hat — als Beweis dafür, daß für die Bildung des rothen Schwefels mehrmaliges Erhitzen und Abkühlen nicht nothwendig sei, sondern auch einmaliges Erhitzen genügen könne — eine Beobachtung mitgetheilt, daß Schwefel, bis zur Entzündung erhitzt die durch Luftabschluß unterbrochen wurde, dann zu einer bräunlichrothen krystallinischen Masse erstarrte, welche ihre Farbe dauernd behielt und bei dem Schmelzen eine dunkelbraune Flüssigkeit, dann rasch abgekühlt eine dunkelrothe amorphe Masse gab, welche allmählig zu einer rothbraunen undurchsichtigen wurde. Zu dem Versuche war Stangenschwefel angewendet worden (2).

Nach Regnault's Beobachtung wird bekanntlich weicher Schwefel, wenn auf etwa 93° erwärmt, rasch und unter Temperaturerhöhung auf 110° krystallinisch. R. Weber (3) fand, daß auch der durch Behandlung von weichem Schwefel mit Schwefelkohlenstoff erhaltene unlösliche Schwefel, welcher bei 100° zusammensintert und löslich wird, bei dieser Umwandlung Wärme entwickelt; die Temperatur

(1) Sill. Am. J. [2] XXIII, 185; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 446.

— (2) Vgl. Jahresber. f. 1856, 288 ff. — (3) Pogg. Ann. C, 127; im Ausz. Arch. ph. nat. XXXV, 56.

solchen Schwefels, welcher der Hitze der Dämpfe von siedendem Wasser ausgesetzt war, stieg allmählig auf 104 bis 106° und sank dann auf die der umgebenden Dämpfe. Bei dem aus Schwefelblumen dargestellten unlöslichen Schwefel war, als er einer Temperatur von 100° ausgesetzt löslich und krystallinisch wurde, eine Temperaturerhöhung nicht mit Sicherheit zu beobachten, vielleicht weil bei ihm die Umwandlung zu langsam vor sich geht.

Wir stellen hier die Resultate der chemisch-krystallographischen Untersuchungen zusammen, welche Marignac (1) über eine Reihe von schwefligr. Verbindungen ausgeführt hat. — *Neutrales schwefligr. Ammoniak* (2) erhielt er bei Zusatz von Alkohol zu einer mit Ammoniak neutralisirten Lösung von schwefliger Säure oder bei dem Erkalten einer in der Wärme concentrirten Lösung in Krystallen, die nicht zerfließlich sind und an der Luft erst nach langer Zeit zu schwefels. Salz werden; die Krystalle,  $\text{NH}_4\text{O}, \text{SO}_2 + \text{HO}$ , sind monoklinometrische Combinationen  $\infty\text{P} : \infty\text{P}2 : \infty\text{P}\infty : 0\text{P} : (\text{P}\infty) : +\text{P} : +2\text{P}\infty$  und ergaben die Neigung  $\infty\text{P} : \infty\text{P}$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 67^\circ 0'$ ,  $\infty\text{P}2 : \infty\text{P}2 = 105^\circ 52'$ ,  $0\text{P} : \infty\text{P}\infty = 97^\circ 59'$ ,  $0\text{P} : (\text{P}\infty) = 142^\circ 12'$ ,  $0\text{P} : \infty\text{P} = 94^\circ 24'$ ,  $0\text{P} : +\text{P} = 135^\circ 2'$ ,  $0\text{P} : +2\text{P}\infty = 130^\circ 8'$  (3). Bei dem Verdunsten einer mit schwefliger Säure gesättigten Lösung von schwefligr. Ammoniak im leeren Raum über Schwefelsäure kry-

Schweflige  
Säure.

(1) In der S. 5 angef. Abhandl. — (2) Dieses Salz bildet sich auch, wenn die Lösung überschüssiges Ammoniak enthält (eine basische Verbindung konnte Marignac nicht erhalten), und auch aus Lösung, welche etwas überschüssige schweflige Säure enthält. — (3) Rammelsberg (in der S. 5 angef. Schrift, 26) beschreibt dieselben Formen (er fand  $\infty\text{P} : \infty\text{P}$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 66^\circ 30'$ ,  $0\text{P} : \infty\text{P}\infty = 97^\circ 38'$ ,  $0\text{P} : \infty\text{P} = 94^\circ 8'$ ,  $0\text{P} : (\text{P}\infty) = 141^\circ 40'$ ) für ein saures Salz  $\text{NH}_4\text{O}, 2 \text{SO}_2 + 5 \text{HO}$ . Marignac betrachtet es als unzweifelhaft, daß das von Rammelsberg untersuchte Salz das oben beschriebene neutrale gewesen sei, und macht darauf aufmerksam, daß in  $\text{NH}_4\text{O}, \text{SO}_2 + \text{HO}$  und  $\text{NH}_4\text{O}, 2 \text{SO}_2 + 5 \text{HO}$  fast genau derselbe Procentgehalt an schwefliger Säure enthalten ist.

Schweflige  
Säure.

stallisirt *zweifach-schweflgs. Ammoniak*  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $2\text{SO}_2$ , in farblosen, leicht zerfließlichen Krystallen, rhombischen Combinationen  $\infty P \cdot \infty \dot{P} \infty \cdot \dot{P} \infty$  ( $\infty P : \infty P = 129^\circ 20'$ ,  $\dot{P} \infty : \dot{P} \infty$  an der Hauptaxe =  $136^\circ 0'$ ). — *Schweflgs. Natron-Ammoniak*  $2\text{NaO}$ ,  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{HO}$ ,  $4\text{SO}_2$  +  $8\text{HO}$  krystallisirt in dünnen Tafeln, monoklinometrischen Combinationen  $0P \cdot \infty P \cdot + P \infty \cdot + 2P \infty$ , an welchen  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $97^\circ 52'$ ,  $0P : \infty P = 131^\circ 50'$ ,  $0P : + P \infty = 63^\circ 52'$ ,  $0P : + 2P \infty = 39^\circ 57'$  (bei der von Marignac gewählten Deutung der Flächen sind die Hauptaxe und die Klinodiagonale unter  $27^\circ 48'$  zu einander geneigt). — Für das krystallisirte *neutrale schweflgs. Natron* fand Marignac, übereinstimmend mit Rammelsberg's früheren Analysen (1), die Zusammensetzung  $\text{NaO}$ ,  $\text{SO}_2$  +  $7\text{HO}$ ; die Krystallform fand er, mit Rammelsberg's (2) Bestimmungen im Einklang, monoklinometrisch, mit den vorherrschenden Flächen  $0P \cdot \infty P \infty \cdot \infty P \cdot - P \infty \cdot + 2P \infty \cdot \frac{3}{2}P \frac{3}{2}$  u. a. und den Neigungen  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $65^\circ 0'$ ,  $0P : \infty P \infty = 93^\circ 36'$ ,  $0P : - P \infty = 144^\circ 40'$ ,  $0P : + 2P \infty = 121^\circ 25'$ . Das *zweifach-schweflgs. Natron* erhielt Marignac, wie früher Muspratt, bald wasserfrei, bald mit 1 Aeq. Wasser, ohne daß die Bedingungen für die Bildung der einen oder der anderen Verbindung sich hätten ermitteln lassen. — *Zweifach-schweflgs. Kali*  $\text{KO}$ ,  $\text{HO}$ ,  $2\text{SO}_2$  bildet monoklinometrische Krystalle, welche, in der Richtung der Orthodiagonale verlängert ausgebildet, die Flächen  $0P \cdot \infty P \infty \cdot + \frac{1}{3}P \infty \cdot - P \infty \cdot - \frac{1}{3}P \infty \cdot \infty P$  zeigen und die Neigungen  $\infty P : \infty P$  im orthodiagonalen Hauptschnitt =  $85^\circ 30'$ ,  $0P : \infty P \infty = 94^\circ 46'$ ,  $0P : + \frac{1}{3}P \infty = 138^\circ 36'$ ,  $0P : - P \infty = 116^\circ 5'$ ,  $0P : \infty P = 93^\circ 30'$  ergaben. Das *wasserfreie zweifach-schweflgs. Kali*  $\text{KO}$ ,  $2\text{SO}_2$  bildet gleichfalls monoklinometrische Krystalle, an welchen die Flächen  $0P \cdot \infty P \cdot \infty P 2 \cdot + P \infty$  (parallel dieser Fläche ist Spalt-

(1) Vgl. Jahresber. f. 1855, 337. — (2) Krystallographische Chemie, 67.

barkeit vorhanden).  $+ 2P\infty$ ,  $- \frac{1}{2}P\infty$  u. a. und die Neigungen  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 85^{\circ}0'$ ,  $0P : \infty P = 116^{\circ}44'$ ,  $0P : + P\infty = 125^{\circ}25'$ ; die durch das Vorherrschen von  $0P$  tafelförmigen Krystalle sind zu Zwillingen mit  $0P$  als Zusammensetzungsfläche und außerdem zu regelmäßigen Aggregaten mit  $(\infty P\infty)$  als Zusammensetzungsfläche verwachsen. — Die Krystalle des *schweflgs. Magnesia-Ammoniak*s  $3MgO, NH_4O, 4SO_2 + 18HO$ , für welche Rammelsberg (1) triklinometrische Krystallform vermuthet hatte, sind nach Marignac monoklinometrisch, in Richtung der Orthodiagonale verlängerte Combinationen  $0P . \infty P\infty . + \frac{2}{3}P\infty . + \frac{4}{3}P\infty . \infty P . (\infty P\infty) . + P$ ; es ist  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 64^{\circ}0'$ ,  $0P : \infty P = 107^{\circ}50'$ ,  $0P : \infty P\infty = 125^{\circ}18'$ ,  $0P : + P = 132^{\circ}50'$ ; die Krystalle sind deutlich spaltbar parallel  $\infty P\infty$ . — Die Krystalle des *schweflgs. Zinkoxyds*  $2(ZnO, SO_2) + 5HO$  scheinen monoklinometrisch zu sein, Combinationen  $\infty P . \infty P\infty . (\infty P\infty) . 0P . + P . - P\infty . (P\infty)$ , wo  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 100^{\circ}20'$ ,  $0P : \infty P\infty = 93^{\circ}40'$ ,  $0P : (P\infty) = 140^{\circ}40'$ ; meistens sind sie durch das nur theilweise Auftreten von Flächen verzerrt.

Schweflige Säure.

Senarmont fand, wie Rammelsberg (2) mittheilt, an rhomboëdrischen Krystallen, welche *unterschwefels. Bleioxyd und unterschwefels. Strontium* gemischt enthielten  $\left( \begin{smallmatrix} PbO \\ SrO \end{smallmatrix} , S_2O_5 + 4HO \right)$ , die Flächen  $+ R . - \frac{1}{2}R . - \frac{2}{3}R . - 2R . \infty R . \infty P2 . 0R$ ; für  $R$  ist das Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe  $= 1 : 1,5$ , die Neigung der Flächen in den Endkanten  $= 82^{\circ}50'$ ,  $0R : R = 120^{\circ}0'$ .

Unterschwefelsäure.

J. Nicklès (3) empfiehlt zur Befreiung der Schwefelsäure, welche gewöhnlich etwas Flußsäure enthalte, von

Schwefelsäure.

(1) Krystallographische Chemie, 238. — (2) In der 8. 5 angef. Schrift, 82. — (3) Compt. rend. XLV, 250; Instit. 1857, 273; J. pharm. [8] XXXII, 210; Sill. Am. J. [2] XXIV, 897; J. pr. Chem. LXXIII, 190.



dieser Verunreinigung, die mit dem zweifachen Volum Wasser verdünnte Säure längere Zeit (etwa 15 Stunden) unter Ersetzung des verdunstenden Wassers gelinde zu erhitzen; die nachher concentrirte Säure prüft er, ob sie noch Flußsäure enthalte, indem er den bei dem Verdünnen mit Wasser und Erwärmen, oder auch bei der Einwirkung auf reinen kohlen. Kalk oder Baryt, sich erhebenden Dampf auf eine mit Wachs überzogene und mit Figuren bezeichnete Quarzplatte einwirken läßt; die Anwendung einer Glastafel an der Stelle der Quarzplatte gebe trügliche Resultate (1).

Schwefel-  
kohlenstoff.

Nach Berthelot (2) ist Schwefelkohlenstoff weit entzündlicher als Aether. Man kann eine in vollem Glühen befindliche (doch nicht flammende) Holzkohle in Aether ablöschen, ohne daß dieser sich entzündet (im Dunklen zeigt sich über dem Aether ein schwacher Lichtschimmer; Aldehyd bildet sich dabei), und dieselbe Kohle, sobald sie nicht mehr glüht in Schwefelkohlenstoff gebracht, entzündet diesen.

E. Baudrimont (3) machte vorläufige Mittheilungen über eine niedrigere Schwefelungsstufe des Kohlenstoffs,  $CS_2$ . Diese Verbindung bildet sich nach Baudrimont bei Zersetzung des Dampfes des gewöhnlichen Schwefelkohlenstoffs  $CS_2$  durch Platinschwamm oder Bimsstein bei Rothglühhitze, wo sie, während Schwefel sich abscheidet, als Gas entweicht; man erhält sie seiner Angabe nach auch zugleich mit dem gewöhnlichen Schwefelkohlenstoff bei der Darstellung des letzteren; sie bildet sich bei der Zersetzung des Dampfes von  $CS_2$  durch Kienrufs, Holzkohle oder namentlich Thierkohle bei Rothglühhitze, ferner bei der Zersetzung des Dampfes von  $CS_2$  durch Wasserstoff bei Glüh-

(1) Vgl. den Bericht über analytische Chemie. — (2) Ann. ch. phys. [8] XLIX, 486; J. pharm. [8] XXXI, 410. — (3) Compt. rend. XLIV, 1000; Instit. 1857, 167; J. pr. Chem. LXXI, 365; Chem. Centr. 1857, 572; Vierteljahrschr. pr. Pharm. VII, 256.

hitze, bei dem Glühen von Schwefelantimon mit überschüssiger Kohle, bei der Einwirkung von Kohlenoxydgas auf Schwefelwasserstoff oder von schwefliger Säure auf Sumpfgas oder von Sumpfgas auf Chlorschwefel bei Rothglühhitze, ferner bei der Zersetzung des Schwefelcyans durch Hitze. Das erste Verfahren giebt die neue Verbindung am reinsten; bei den anderen Bildungsweisen erhält man sie mit Schwefelwasserstoff oder Kohlenoxydgas gemengt. Man reinigt sie, indem man sie rasch durch eine Lösung von essigs. Bleioxyd und durch eine salzs. Lösung von Kupferchlorür streichen läßt, dann trocknet und über Quecksilber auffängt. Die Verbindung CS ist gasförmig, farblos, an Schwefelkohlenstoff erinnernd doch nicht unangenehm und stark ätherartig riechend; sie brennt mit schöner blauer Flamme unter Bildung von Kohlensäure, schwefliger Säure und Abscheidung von etwas Schwefel; ihr spec. Gew. ist etwas größer als das der Kohlensäure; in einer Kältemischung aus Eis und Kochsalz verdichtet sie sich nicht. Wasser löst von ihr etwa ein dem seinigen gleiches Volum, zersetzt sie aber ziemlich rasch zu Schwefelwasserstoff und Kohlenoxyd; in Alkohol und in Aether ist sie nicht löslicher, von Kupferchlorürlösung wird sie nicht absorbiert. Eine Lösung von essigs. Bleioxyd wird durch sie nicht sogleich geschwärzt, doch geschieht dies nach mehrstündiger Einwirkung und nach einigen Tagen hat vollständige Zersetzung zu Kohlenoxyd und Schwefelblei stattgefunden. Alkalilösungen oder Kalkwasser zersetzen sie rasch zu Schwefelmetall und Kohlenoxyd. Bei Rothglühhitze wird die Verbindung CS leicht zersetzt durch Platinschwamm, oder durch Wasserdampf zu Schwefelwasserstoff und Kohlenoxyd, oder noch leichter durch Wasserstoff zu Schwefelwasserstoff und einem Kohlenwasserstoff, vollständig durch Kupfer zu graphitartiger Kohle und Schwefelkupfer. Mit einem gleichen Volum Chlorgas gemischt den Sonnenstrahlen ausgesetzt wird sie unter theilweiser Condensation und Bildung von noch nicht

genauer untersuchten Producten zersetzt. — Persoz (1) hat daran erinnert, daß er bereits früher (2) auf die Bildung einer gasförmigen Verbindung, welche sich bei langsame Einwirkung von Schwefel auf glühende Kohlen bildet, aufmerksam gemacht und dieselbe als die dem Kohlenoxyd entsprechende Schwefelverbindung des Kohlenstoffs betrachtet hat.

Schwefel-  
metalle.

Kobell (3) untersuchte das Verhalten der natürlich vorkommenden Schwefelmetalle zur Salzsäure unter galvanischem Einfluß. Kupferkies wird mit Salzsäure (auf 1 Vol. concentrirte Säure 1 Vol. Wasser) befeuchtet nicht verändert, aber bei Berührung der befeuchteten Stelle mit Zink tritt sogleich Schwefelwasserstoffentwicklung ein. Eisen an der Stelle des Zinks in gleicher Weise angewendet scheint nicht dieselbe Wirkung auszuüben, aber bei dem Uebergießen eines Gemenges von fein zerriebenem Kupferkies und feinem Eisenpulver mit Salzsäure entwickelt sich Schwefelwasserstoff reichlich. Andere natürlich vorkommenden Schwefelmetalle, welche für sich mit Salzsäure nicht Schwefelwasserstoff entwickeln, verhalten sich, mit Eisenpulver gemengt und mit Salzsäure übergossen, ebenso (nur Realgar, Auripigment und Molybdänglanz zeigen die Reaction nicht), und Kobell empfiehlt dies Verhalten zur Erkennung des Schwefels in solchen Mineralien und zur Unterscheidung derselben von ähnlichen aber schwefelfreien.

Selen.

Nach einer Mittheilung Giseke's (4) hat Böttger in dem Flugstaube der Röstöfen auf dem Mansfeld'schen Entsilberungswerke Selen gefunden, welches darin unver-

(1) Compt. rend. XLIV, 1218; Instit. 1857, 199. — (2) Introduction à l'Étude de la Chimie moléculaire (1837), 117. — (3) Anzeigen der k. bayr. Acad. d. Wissensch. 1857, Nr. 36 u. 37; J. pr. Chem. LXXI, 146; Chem. Centr. 1857, 650; Dingl. pol. J. CXLVI, 482; Phil. Mag. [4] XIV, 399. — (4) Arch. Pharm. [2] XC, 298; J. pr. Chem. LXXI, 512; Chem. Centr. 1857, 541.

bunden und in hinlänglicher Menge vorkommt, daß es für den Verkauf an Chemiker isolirt wird. Böttger stellt das Selen dar durch Schlämmen des Flugstaubs, Auswaschen der schwereren Theile mit salzsäurehaltigem und dann mit reinem Wasser, Schmelzen mit Potasche oder Soda, Auslaugen der gepulverten Schmelze, Stehenlassen der braunrothen Flüssigkeit an der Luft, Abfiltriren des sich ausscheidenden Selen und Destilliren desselben.

Nach Versuchen von Wittstein (1) ist in bei 10 bis 12° mit Jod gesättigtem reinem Wasser auf 5524 Th. Wasser 1 Th. Jod enthalten. Jod.

Nach Doveri und Stefanelli (2) werden Jodalkalimetalle beim Erhitzen mit entwässertem schwefels. Kalk unter Luftzutritt vollständig zersetzt, Jod verflüchtigt sich und der Rückstand enthält schwefels. Alkali und freien Kalk. Dieselbe Zersetzung geht auch bei Luftabschluß vor sich, wenn dem Gemenge Braunstein zugesetzt ist. Braunstein zersetzt aber auch für sich mit Jodnatrium erhitzt (etwas schon, wenn bei gewöhnlicher Temperatur damit zusammengerieben) das letztere vollständig unter Austreibung des Jods; ebenso, wie der Braunstein, verhalten sich beim Erhitzen mit Jodnatrium auch andere, Sauerstoff leichter abgebende Oxyde (Bleihyperoxyd, Mennige, Kupferoxyd, Eisenoxyd). Doveri und Stefanelli sind der Ansicht, die Zersetzung der Jodalkalimetalle durch Erhitzen mit Braunstein könne wohl zur Gewinnung des Jods benutzt werden. Sie geben noch an, daß auch aus Brommetallen durch Erhitzen mit Braunstein Brom frei gemacht wird. Jodmetalle.

J. B. Reade (3) machte über Verbindungen von Jodmetallen mit Ammoniak folgende Angaben. Jod bis zum anfangenden Verdampfen erhitzt und mit etwas wässrigem Ammoniak übergossen löse sich reichlich darin; in der so erhaltenen Flüssigkeit löse sich Blattgold rasch und bei dem Ver-

(1) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 201. — (2) Cimento VI, 289. — (3) Pharm. J. Trans. XVII, 221; Instit. 1858, 22.

dunsten der Lösung krystallisiren schwarze vierseitige Prismen; Silberblättchen und Quecksilber lösen sich darin, gleichfalls unter Bildung krystallisirbarer Verbindungen; Kobalt löse sich auch etwas in jener Flüssigkeit; auch Titan (Read betrachtet noch die Hohofenkrystalle von Cyanstickstofftitan als metallisches Titan) löse sich darin unter Bildung einer krystallisirbaren Verbindung, und selbst auf Thonerde wirke jene Flüssigkeit unter Bildung von Jodaluminium-Ammoniak ein.

Jodsäure.

Marignac (1) hat folgende Verbindungen der Jodsäure krystallographisch und chemisch untersucht. Für *Jodsäurehydrat*  $\text{JO}_5$ ,  $\text{HO}$  hatten Schabus und Marignac einerseits, Rammelsberg andererseits wesentlich verschiedene Krystallformen beschrieben (2), und Marignac diese Verbindung hiernach als dimorph betrachtet. Bei seinen neueren Versuchen erhielt Marignac das Jodsäurehydrat grösstentheils in der zuerst von Schabus beschriebenen Form, einen kleineren Theil aber zugleich in der von Rammelsberg beschriebenen. Für die letzteren Krystalle, tafelförmige rhombische Combinationen  $0\text{P} \cdot \infty\text{P}$ .  $\text{P} \cdot \tilde{\text{P}} \infty \cdot \frac{1}{2}\tilde{\text{P}} \infty$  ( $\text{P}$  zeigt sich gewöhnlich sphenoëdisch-hemiëdrisch; die brachydiagonalen Formen treten durch sehr verschieden grosse Ausdehnung wie Hemidomen auf), fand er  $\infty\text{P} : \infty\text{P}$  im brachydiagonalen Hauptschnitt =  $114^\circ 46'$ , ( $\tilde{\text{P}} \infty$ ) : ( $\tilde{\text{P}} \infty$ ) daselbst =  $79^\circ 38'$ ; die Krystalle sind sehr leicht spaltbar parallel  $0\text{P}$ , deutlich auch parallel  $\infty\text{P}$ . Für die von Mitscherlich als  $\text{NaJ} + \text{NaO}$ ,  $\text{JO}_5 + 20\text{HO}$ , von Penny als  $3\text{NaJ} + 2(\text{NaO}, \text{JO}_5) + 38\text{HO}$  betrachtete (3) *Verbindung von Jodnatrium und jods. Natron* giebt Marignac nach seinen Analysen die Zusammensetzung  $3\text{NaJ} + 2(\text{NaO}, \text{JO}_5) + 40\text{HO}$ ; diese Verbindung krystallisirt in hexagonalen Tafeln,  $0\text{R} \cdot \infty\text{R}$  mit  $+\text{R} - \frac{1}{2}\text{R}$  u. a. ( $0\text{R} : +\text{R} = 115^\circ 7'$ ,  $0\text{R} : -\frac{1}{2}\text{R} = 133^\circ 10'$ ). —

(1) In der S. 5 angef. Abhandl. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1856, 296.

— (3) L. Gmelin's Handb. d. Chem., 4. Aufl., II, 105 f.

*Jods. Magnesia*  $\text{MgO}$ ,  $\text{JO}_5 + 4 \text{HO}$  krystallisirt monoklinometrisch, mit den Flächen  $\infty \text{P} \cdot \infty \text{P} \infty \cdot + \text{P} \cdot - \text{P} \cdot 0 \text{P} \cdot - \frac{1}{2} \text{P} \infty$ ; es ist im klinodiagonalen Hauptschnitt die Neigung  $\infty \text{P} : \infty \text{P} = 78^\circ 20'$ ,  $+ \text{P} : + \text{P} = 91^\circ 53'$ ,  $- \text{P} : - \text{P} = 102^\circ 30'$ , ferner  $0 \text{P} : \infty \text{P} \infty = 100^\circ 40'$ ,  $0 \text{P} : - \frac{1}{2} \text{P} \infty = 155^\circ 32'$ ; die Krystalle sind sehr deutlich spaltbar parallel  $\infty \text{P} \infty$ . — Für den aus salpetersäurehaltiger Lösung krystallisirten *jods. Kalk* giebt Marignac an, dafs seine Messungen der Krystalle mit denen von Senarmont übereinstimmen, und dafs er die Zusammensetzung solcher Krystalle  $= \text{CaO}$ ,  $\text{JO}_5 + 6 \text{HO}$  gefunden. Senarmont fand, wie Rammelsberg (1) mittheilt, für diese Krystalle rhombische Form, die Combination  $\infty \text{P} \cdot \infty \text{P} \infty \cdot 3 \text{P} \cdot \text{P} \cdot 0 \text{P} \cdot 3 \text{P} \infty \cdot 4 \text{P} \infty$ , das Verhältnifs der Nebenaxen zur Hauptaxe  $= 0,4357 : 1 : 0,5231$ , die Neigung  $\infty \text{P} : \infty \text{P}$  im brachydiagonalen Hauptschnitt  $= 132^\circ 55'$ ,  $0 \text{P} : \text{P} = 127^\circ 22'$ ,  $0 \text{P} : 3 \text{P} = 104^\circ 17'$ .

Jodsäure.

Die Krystalle des *zweifach-jods. Kali's*, welche Rammelsberg (2) zuerst als wasserfrei ( $\text{KO}$ ,  $2 \text{JO}_5$ ) betrachtet hatte und die nach Marignac (3)  $\text{KO}$ ,  $\text{HO}$ ,  $2 \text{JO}_5$  sind, betrachtet Rammelsberg jetzt (4) nach seinen Analysen als  $2 (\text{KO}, 2 \text{JO}_5) + 3 \text{HO}$ .

Rammelsberg (5) fand für *überjods. Natron*  $\text{NaO}$ ,  $\text{JO}_7$  quadratische Krystallform ( $\text{P} \cdot \text{P} \infty$ ; für  $\text{P}$  ist das Verhältnifs der Nebenaxen zur Hauptaxe  $= 1 : 1,59$ , die Neigung  $\text{P} : \text{P}$  in den Endkanten  $= 99^\circ 30'$ , in den Seitenkanten  $= 132^\circ 4'$ ; die Krystalle sind farblos. Für *zweifach-basisch-überjods. Silberoxyd*  $2 \text{AgO}$ ,  $\text{JO}_7 + 3 \text{HO}$  fand er rhomboëdrische Krystallform ( $\text{R} \cdot - \frac{1}{2} \text{R} \cdot 0 \text{R}$ ; für  $\text{R}$  ist das Verhältnifs der Nebenaxen zur Hauptaxe  $= 1 : 2,0653$ ,

Ueber-Jodsäure.

(1) In der S. 5 angef. Schrift, 71. Der krystallinische Niederschlag aus jods. Natron und Kalksalzen ist nach Rammelsberg  $\text{CaO}$ ,  $\text{JO}_5 + 5 \text{HO}$ . — (2) Krystallogr. Chem. 145. — (3) Jahresber. f. 1856, 297. — (4) In der S. 5 angef. Schrift, 67. — (5) In der S. 5 angef. Schrift, 72.

die Neigung  $R:R$  in den Endkanten  $= 74^{\circ}0'$ ,  $OR:R = 112^{\circ}45'$ ; die hellgelben Krystalle färben sich am Lichte dunkel.

Brom-Ver-  
bindungen.

Nach Fritzsche (1) krystallisirt aus einer broms. Natron und Bromnatrium enthaltenden Lösung, namentlich der durch Eintragen von Brom in Natronlauge erhaltenen Flüssigkeit, neben jenen einfachen Salzen auch ein Doppelsalz beider. Diese *Verbindung von Bromnatrium und broms. Natron* krystallisirt meist in feinen Nadeln; einmal erhaltene bestimmbare Krystalle erkannte Kokscharow als monoklinometrische Combinationen  $\infty P \cdot \infty P \infty \cdot (\infty P \infty)$ .  $+ P \cdot OP$  (Verhältniß der Hauptaxe zur Klinodiagonale zur Orthodiagonale  $= 0,71004:1:0,78714$ , Winkel der beiden ersten Axen  $= 80^{\circ}43'$ ;  $\infty P:\infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 77^{\circ}9'$ ,  $\infty P:+P = 136^{\circ}13'$ ,  $\infty P:OP = 84^{\circ}16'$ ; häufige Zwillingbildung mit  $\infty P \infty$  als Zusammensetzungsfläche). Für diese Verbindung, deren Krystalle meistens mit broms. Natron durchwachsen sind und davon auch durch vorsichtiges Umkrystallisiren aus der Mutterlauge nicht befreit werden können (durch Wasser und durch Alkohol werden sie unter Ausscheidung des schwerer löslichen broms. Natrons zersetzt), nimmt Fritzsche nach seinen Analysen die Formel  $2 NaBr + 3 (NaO, BrO_5) + 6 HO$  an. Marignac (2), welcher dasselbe Salz in gleicher Weise erhielt (nach ihm ist  $\infty P:\infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 77^{\circ}6'$ ,  $+P:+P$  daselbst  $= 103^{\circ}20'$ ,  $OP:\infty P \infty = 80^{\circ}44'$ ,  $\infty P:OP = 84^{\circ}10'$ ,  $\infty P:+P = 136^{\circ}20'$ ), fand seine Zusammensetzung  $= NaBr + 2 (NaO, BrO_5) + 4 HO$ ; er bemerkt, daß man die Verbindung auch als  $NaO, BrO_3$  betrachten könnte, das leichte Zerfallen der-

(1) Petersb. Acad. Bull. XV, 278; J. pr. Chem. LXXI, 219; Ann. Ch. Pharm. CIV, 186; Chem. Centr. 1867, 850. — (2) In der 8. 5 angef. Abhandl. Die oben angegebenen Winkel beziehen sich auf die von Kokscharow gewählte Deutung der Flächen; Marignac nimmt, was Kokscharow als  $OP$  betrachtet, für  $+P \infty$ , Kokscharow's  $+P$  für  $(P \infty)$ .

selben in Bromnatrium und broms. Kali sie aber als ein Brom-Ver-  
bindungen.  
Doppelsalz beider Salze characterisirt.

Marignac hat noch folgende broms. Salze krystallographisch und chemisch untersucht. *Broms. Kali*  $\text{KO}, \text{BrO}_5$  — für welches Rammelsberg (1) bereits bezweifelt hatte, daß die Krystalle dem regulären System angehören — krystallisirt in Rhomboëdern von  $86^\circ 18'$  Endkantenwinkel und davon sich ableitenden Formen (namentlich kommen auch die Flächen —  $\frac{1}{2} R$  und  $0 R$  vor, aber nur an dem Einen Ende der Hauptaxe). *Broms. Baryt*  $\text{BaO}, \text{BrO}_5 + \text{HO}$ , welchen schon Rammelsberg (2) als mit chlors. Baryt isomorph erkannt hatte, krystallisirt monoklinometrisch, mit den Flächen  $\infty P . \infty P \infty . (\infty P \infty) . P \infty . 0 P . + P \infty . - P \infty$  u. a., und mit den Winkeln  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 82^\circ 10'$ ,  $(P \infty) : (P \infty)$  daselbst  $= 79^\circ 5'$ ,  $0 P : \infty P \infty = 93^\circ 2'$ ,  $\infty P \infty : - P \infty = 138^\circ 0'$ . *Broms. Kalk*  $\text{CaO}, \text{BrO}_5 + \text{HO}$  krystallisirt gleichfalls monoklinometrisch, mit den Flächen  $\infty P . \infty P 2 . (\infty P \infty) . + P . - P . + (2 P 2) . - (2 P 2) . + P \infty . - 3 P \infty . (\frac{1}{2} P \infty)$ ; es ist  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 79^\circ 56'$ ,  $\infty P 2 : \infty P 2$  daselbst  $= 118^\circ 22'$ ,  $+ P : + P$  daselbst  $= 98^\circ 41'$ ,  $- P : - P$  daselbst  $= 106^\circ 22'$ ,  $(\frac{1}{2} P \infty) : (\frac{1}{2} P \infty)$  daselbst  $= 123^\circ 33'$ . *Broms. Silberoxyd*  $\text{AgO}, \text{BrO}_5$  krystallisirt quadratisch, in glänzenden milchweißen prismatischen Combinationen  $\infty P . \infty P \infty . P . P \infty . 0 P . 2 P 2$  ( $P : P$  in den Endkanten  $= 121^\circ 58'$ , in den Seitenkanten  $= 86^\circ 38'$ ); es ist isomorph mit dem chlors. Silberoxyd (3).

Nach J. Nicklès (4) ist Fluor in geringer Menge in Fluor.  
den Mineralwassern von Contrexéville, Plombières und Vichy enthalten, in dem letzten in der geringsten Menge. In einer weiteren Mittheilung (5) giebt Nicklès als Resultate sei-

(1) Krystallographische Chemie, 148. — (2) Daselbst. — (3) Jahresber. f. 1856, 419. — (4) Compt. rend. XLIV, 783; Instit. 1857, 121; J. pharm. [8] XXXII, 50; J. pr. Chem. LXXI, 319. — (5) Compt. rend. XLV, 331; Instit. 1857, 297; J. pr. Chem. LXXII, 462; vgl. auch J. pharm. [8] XXXII, 269; Sill. Am. J. [2] XXIV, 395.



**Fluor.** ner Untersuchungen über das Vorkommen des Fluors Folgendes an. Fluor ist in dem Blut in sehr geringer Menge enthalten, auch in dem Harn; der Fluorgehalt der Knochen ist weit geringer (in 1 Kilogr. m. Knochensubstanz kaum 5 Centigr. m. Fluorcalcium betragend), als bisher angenommen wurde; die gewöhnlichen Trinkwasser und vegetabilischen Nahrungsmittel enthalten nur äußerst schwache Spuren Fluor, die Mineralwasser manchmal verhältnismäßig weit mehr (namentlich nennt Nicklès die von Contrexéville, Antogast und Châtenois); der Gehalt der Flußwasser an Fluor ist sehr ungleich (am wenigsten fand Nicklès in dem Wasser der Seine bei Paris und in dem des Rheins bei Straßburg, am meisten in dem der Somme bei Amiens); im Wasser des atlantischen Meeres liefs sich Fluor nicht nachweisen; Fluorcalcium finde sich in allen Gewässern, die zweifach-kohlens. Kalk enthalten, und könne sich finden in allen Gesteinen und Mineralien, die durch Sedimentbildung entstanden. Bezüglich Nicklès' Verfahren zur Nachweisung des Fluors vgl. den Bericht über analytische Chemie.

**Fluorverbindungen.**

**M a r i g n a c** (1) hat eine Reihe von Fluorverbindungen krystallographisch untersucht, und jedesmal die Zusammensetzung der untersuchten Substanzen durch die Analyse festgestellt. *Fluornatrium-Fluorwasserstoff* NaF, HF krystallisirt in kleinen Rhomboëdern, mit  $74^{\circ}36'$  Endkantenwinkel, die häufig zu Zwillingkrystallen, mit OP als Zusammensetzungsfläche, verwachsen sind. — *Fluorkalium-Fluorwasserstoff* KF, HF bildet quadratische Tafeln, von welchen **M a r i g n a c** nur angiebt, daß seine Messungen mit denen **Senarmont's** übereinstimmen (2). *Fluorsiliciumammonium*

(1) In der S. 5 angef. Abhandl. — (2) **Senarmont** (in der S. 5 angef. Schrift **Rammelsberg's**, 18) beobachtete für diese Verbindung die quadratische Combination  $OP.P.\infty P$  (P:P in den Seitenkanten =  $80^{\circ}44'$ , in den Endkanten =  $125^{\circ}80'$ ; Verhältniß der Nebenachsen zur Hauptaxe = 1 : 0,6008).

$3\text{NH}_4\text{F} + 2\text{SiF}_3$  und *Fluorsiliciumkalium*  $3\text{KFl} + 2\text{SiF}_3$  Fluorverbindungen.  
krystallisiren regulär, das erstere mit den Flächen  $0.\infty 0\infty$ , das letztere (seiner Schwerlöslichkeit in Wasser wegen nur schwierig durch langsames Abkühlen einer heifsesättigten wässerigen Lösung in meßbaren Krystallen zu erhaltende) Salz in Octaëdern. — *Fluorsiliciumnatrium*  $3\text{NaFl} + 2\text{SiF}_3$  bildet kleine glänzende Krystalle, hexagonale Combinationen  $\infty \text{P} . \infty \text{P} 2 . \text{P} . 0 \text{P}$  (an den Enden sind die Krystalle meistens schlecht ausgebildet); es ist  $\infty \text{P} : \text{P} = 123^\circ 3'$ . — Die Krystalle des *Zinnfluorürs*  $\text{SnFl}$  sind dünne Tafeln, monoklinometrische Combinationen  $0 \text{P} . \infty \text{P} \infty . \infty \text{P} . - \text{P} . + \frac{1}{3} \text{P} . + \text{P} \infty . + 2 \text{P} \infty$  u. a.;  $\infty \text{P} : \infty \text{P}$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 42^\circ 35'$ ,  $0 \text{P} : \infty \text{P} \infty = 109^\circ 24'$ ,  $0 \text{P} : + \text{P} \infty = 149^\circ 29'$ ,  $0 \text{P} : - \text{P} = 129^\circ 38'$ ,  $0 \text{P} : + \frac{1}{3} \text{P} = 133^\circ 12'$ . — Wasserhaltiges *Fluorsilber* erhielt Marignac nur in quadratischen Octaëdern mit der Zusammensetzung  $\text{AgFl} + 2 \text{HO}$  (1); die Krystalle zeigen P, manchmal in der Richtung einer Seitenkante prismatisch verlängert, selten mit  $\frac{1}{3} \text{P}$ , welches dann nur an dem Einen Ende der Hauptaxe auftritt; es ist  $\text{P} : \text{P}$  in den Seitenkanten  $= 125^\circ 14'$ , in den Endkanten  $= 102^\circ 13'$ ; schon bei geringer Temperaturerhöhung wird das Salz braungelb.

Nach Berthelot (2) bildet Stickoxydul bei dem Ueberleiten über dunkelroth glühenden Natron-Kalk kein Ammoniak. Bei Versuchen, wo Stickoxydulgas mit weingeistiger Kalilösung in zugeschmolzenen Röhren auf 100 bis 200°, mit wässriger Kalilösung auf 100 bis über 300° lange Zeit erhitzt wurde, trat keine Absorption des Gases ein. Stickstoff.  
Stickoxydul.

Boussingault (3) hat Untersuchungen über den Salpetergehalt des Bodens und der Gewässer veröffentlicht. Er theilt eine Anzahl Bestimmungen des Salpetergehalts verschiedener Bodenarten und von Brunnen-, Fluß- und Salpetersäure.

(1) Vgl. Fremy's Angaben im Jahresber. f. 1856, 805. — (2) Instit. 1857, 270. — (3) Compt. rend. XLIV, 108; im Anz. Chem. Centr. 1857, 140.

Salpetersäure.

Quellwassern mit, bezüglich deren wir auf die Abhandlung selbst verweisen müssen. Was die an der Oberfläche der Erde und in nicht tiefen Schichten der Erdkruste circulirenden Wasser betrifft, glaubt er, daß sie im Allgemeinen mehr durch ihren Salpeter- als durch ihren Ammoniakgehalt auf die Pflanzenentwicklung begünstigend einwirken; umgekehrt sei in meteorischen Niederschlägen der Gehalt an Ammoniak überwiegend über den an Salpetersäure. — Nach einer Bemerkung von Pelouze (1) werden salpeters. Salze durch faulende stickstoffhaltige Substanzen allmähig unter Bildung von Ammoniak zersetzt, und hieraus erkläre es sich, daß man in Mistjauche z. B. kaum Spuren von salpeters. Salzen finde.

Kemper (2) hat Versuche über die Einwirkung des Schwefelwasserstoffs auf Salpetersäure angestellt. Käuflische chlorfreie Salpetersäure von 1,2 sp. G. wurde selbst bei 0° unter Abscheidung von Schwefel, Bildung von Schwefelsäure und Ammoniak und Entwicklung von Stickoxydgas zersetzt. Nach Millon's Verfahren (Destillation mit  $\frac{1}{100}$  saurem chroms. Kali) von niedrigeren Oxydationsstufen des Stickstoffs gereinigte Salpetersäure (von 1,18 spec. Gew.) zeigte indessen bei dem Einleiten von Schwefelwasserstoff, abgesehen von einer ganz unerheblichen und nicht zunehmenden Abscheidung von Schwefel, keine Zersetzung. Die mit Schwefelwasserstoff gesättigte Salpetersäure zeigte, wenn in verschlossenen Gefäßen bei 25° oder in lose bedeckten bei 2° während 24 Stunden stehen gelassen, bei wiederholtem Einleiten von Schwefelwasserstoff keine Zersetzung; wohl aber trat diese vollständig ein, wenn in die bei 20° dem Luftzutritt ausgesetzt gewesene Flüssigkeit wieder Schwefelwasserstoff geleitet wurde. Kemper schließt, daß reine Salpetersäure durch Schwefelwasserstoff nicht zersetzt

(1) Compt. rend. XLIV, 118. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 342; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 448; Chem. Centr. 1857, 800.

wird (1), und daß die zur Einleitung der Zersetzung nöthige Menge Untersalpetersäure nicht durch die Einwirkung von Schwefelwasserstoff, sondern beim Stehen unter nicht gehindertem Luftzutritt bei mäßiger Temperatur gebildet wird; nach einmal eingeleiteter Zersetzung werden durch das entstehende Stickoxydgas stets neue Mengen Salpetersäure zu Untersalpetersäure umgewandelt.

Schiel (2) fand in der Luft auf der hohen Prairie (Nordamerika, unter  $102^{\circ}$  westl. Länge und  $38^{\circ}$  nördl. Breite), 2330 Fuß über der Meeresfläche, 20,91 pC. Sauerstoff. Atmosphärische Luft.

Der Kohlensäuregehalt der Luft wurde, nach einem von Mohr an Hlasiwetz mitgetheilten Verfahren, von Gilm (3) zu Innsbruck in der Art bestimmt, daß die Luft (bei jedem Versuch etwa 60 Liter) durch eine mit Barytwasser gefüllte Absorptionsröhre geleitet, der hierin erzeugte Niederschlag von kohlens. Baryt unter den nöthigen Vorsichtsmaßregeln abfiltrirt und ausgewaschen, und dann nach Mohr's Methode (4) quantitativ bestimmt wurde. Es ergab sich, bei 19 im November 1856 bis März 1857 angestellten Versuchen, der Kohlensäuregehalt in 1000 Vol. Luft schwankend zwischen 0,38 und 0,46 Vol., im Mittel = 0,416 Vol.

H. E. Roscoe (5) hat Versuche über die Luft, namentlich ihren Kohlensäure- und Wassergehalt, in bewohnten Räumen angestellt. Wir nehmen hier die auf den Kohlensäuregehalt bezüglichen Resultate auf. Die Bestimmungen wurden ausgeführt, indem ein bekanntes Volum Luft erst über mit Schwefelsäure benetzten Bimsstein und dann über mit Kalilauge benetzten Bimsstein geleitet wurde; die Ge-

(1) Dasselbe war schon früher gefunden; vgl. L. Gmelin's Handb. d. Chem., 4. Aufl., I, 808. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIII, 120; J. pr. Chem. LXXII, 878; Chem. Centr. 1857, 958. — (3) Wien. Acad. Ber. XXIV, 279; Chem. Centr. 1857, 759, 760. — (4) Jahresber. f. 1856, 712. — (5) Chem. Soc. Qu. J. X, 251.

Atmosphä-  
rische Luft.

wichtszunahme der Kaliröhren und mit ihnen verbundener Schwefelsäureröhren, in welchen das aus der Kaliflüssigkeit verdunstete Wasser wieder abgegeben wurde, lehrte den Kohlensäuregehalt kennen. Roscoe bestätigte zunächst, was auch Pettenkofer gefunden, daß auch in geschlossenen Räumen durch die Wände (aus gebrannten Steinen und Mörtel), Fensterritzen u. s. w. ein erheblicher Luftwechsel vor sich geht; als in einem nach gewöhnlichem Ausdruck gut geschlossenen Zimmer, in welchem 2 Personen sich befanden, so viel Kohlensäure entwickelt wurde, daß der Kohlensäuregehalt 7,2 Vol. in 1000 Vol. Luft betrug, war er nach  $\frac{1}{2}$  Stunde auf 3,3 gesunken, eine Stunde später noch 3,1 Vol. betragend. Directe Versuche zeigten in bestimmtester Weise, daß Kohlensäure durch gebrannte Steine diffundirt. In dem Freien zu London entnommene Luft enthielt in 1000 Vol. 0,37 Vol. Kohlensäure, Luft in Kasernenzimmern 1,2 bis 1,4, in angefüllten Schulräumen 2,4 bis 3,1. Es wurde noch bestimmt der Kohlensäuregehalt (für 1000 Vol. Luft) in verschiedenen Räumen *A* der Luft 6 Zoll unter der Decke, *B*  $2\frac{1}{2}$  Fufs über dem Boden entnommen, und gefunden in einem kleinen Wohnraum *A* 1,21, *B* 1,28, in einem Schulraume *A* 3,30, *B* 3,25, ein andermal *A* 2,39, *B* 2,46, in einem andern *A* 2,70, *B* 2,95, in einem Kasernenzimmer *A* 1,38, *B* 1,68, in einem angefüllten Schauspielhaus 30 Fufs über der Bühne 3,21, 4 Fufs darüber 2,64 Vol.

Nach Pettenkofer (1) läßt sich der Kohlensäuregehalt von Luft in folgender Weise bestimmen. Ein trockenes Glasgefäß von bekanntem Inhalt (3 bis  $3\frac{1}{2}$  Liter genügen) wird mit der zu untersuchenden Luft durch Einblasen mittelst eines Blasebalgs gefüllt, mit einer Caoutchouckappe, in welcher eine Trichterröhre eingepaßt und noch eine verschließbare Oeffnung vorhanden ist, ge-

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 297.

schlossen, durch die Trichterröhre ein bekanntes Volum reinen Kalkwassers (30 CC.) eingegossen, nach Verschluss der Trichterröhre und der anderen Oeffnung in der Caoutchouc-kappe durch Umschütteln die Kohlensäure der eingeschlossenen Luft an Kalk gebunden, und die Menge des mit Kohlensäure in Verbindung getretenen Kalks bestimmt. Dies geschieht, indem man für ein eben so großes Volum desselben Kalkwassers ermittelt, wieviel titrirte Oxalsäurelösung (2,25 Grm. reiner krystallisirter Oxalsäure in 1 Liter Wasser gelöst geben eine Lösung, von welcher 1 CC. 1 Milligramm. Kalk entspricht) zugesetzt werden muss damit ein Tropfen der Flüssigkeit auf Curcumapapier nicht mehr braune Färbung hervorbringe, ebenso mit der in dem Glasgefäß enthaltenen Flüssigkeit verfährt, und aus der Differenz der verbrauchten Mengen Oxalsäurelösung auf die Menge des durch Kohlensäure neutralisirten Kalks und die Menge der Kohlensäure selbst schließt, welche in dem dem Versuch unterworfenen Luftvolum (der Capacität des Glasgefäßes *minus* dem Volum des zugesetzten Kalkwassers) enthalten war. Pettenkofer fand in 1000 Vol. Luft eines Wohnzimmers in München 0,6 Vol. Kohlensäure.

Hinsichtlich der in den letzten Jahren so vielfach besprochenen Frage, ob in der atmosphärischen Luft Jod enthalten sei, hat sich Cloëz (1) auf Grund seiner Versuche dahin ausgesprochen, in der Luft sei sicher keine Spur freien Jods enthalten; die Möglichkeit der Existenz einer Jodverbindung in der Luft sei nicht unbedingt zu läugnen, doch sei dieselbe höchst zweifelhaft. Luca (2) hat die Untersuchungen jetzt ausführlich beschrieben, von welchen nach vorläufigen Mittheilungen einzelne Resultate schon in den vorhergehenden Berichten (3) angegeben wurden; er kommt, nach ausführlicher Discussion aller in Betracht zu ziehenden Umstände, zu dem Resultat, mit den

(1) Instit. 1857, 192. — (2) J. pharm. [8] XXXII, 414; XXXIII, 82. — (3) Jahresber. f. 1854, 809; f. 1855, 816.

gegenwärtig der Analyse zu Gebote stehenden Mitteln sei weder in der atmosphärischen Luft noch in Regenwasser noch in Schnee die geringste Spur Jod nachzuweisen.

Ueber den Ozongehalt der Luft vgl. S. 79 ff.

Ammoniak.

In einem Aufsatz über den Ammoniakgehalt des künstlich hervorgebrachten Thau's erinnert Boussingault (1) zuerst daran, daß er in meteorischen Niederschlägen und namentlich im Thau erhebliche Mengen von Ammoniak gefunden hat (2). Er erörtert, daß, wie in dem aus der Luft sich absetzenden Thau Ammoniak enthalten ist, so auch das an und in porösen Körpern sich condensirende Wasser ihnen Ammoniak zuführt. Er hat den Ammoniakgehalt von in Paris künstlich aus der Luft (an der Oberfläche eines mit Eis gefüllten Gefäßes) condensirtem Wasser untersucht. Dieses Wasser war klar, wurde durch Barytsalze nicht gefällt, durch salpeters. Silberoxyd etwas getrübt, enthielt Kohlensäure, liefs auch einen Gehalt an Salpetersäure erkennen; der Ammoniakgehalt entsprach 10,8 Milligrm. auf's Liter.

Das  $\frac{4}{3}$ -schwefels. Ammoniak  $3\text{NH}_4\text{O}, \text{HO}, 4\text{SO}_3$ , dessen Zusammensetzung Mitscherlich (3) früher kennen lehrte, bildet nach Marignac (4) nicht zerfließliche dünne Tafeln, monoklinometrische Combinationen  $0\text{P} \cdot \infty\text{P}\infty \cdot +\text{P} \cdot -\text{P} \cdot -\frac{1}{3}\text{P} \cdot (\text{P}\infty)$ , mit den Neigungen  $0\text{P} : \infty\text{P}\infty = 102^\circ 6'$ ,  $0\text{P} : (\text{P}\infty) = 111^\circ 7'$ ,  $0\text{P} : +\text{P} = 102^\circ 51'$ ,  $0\text{P} : -\text{P} = 113^\circ 50'$ ,  $+\text{P} : +\text{P}$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 64^\circ 36'$ ,  $-\text{P} : -\text{P}$  daselbst  $= 75^\circ 4'$ ; das Salz ist mit der entsprechenden Kaliverbindung (5) isomorph. Das zweifach-schwefels. Ammoniak  $\text{NH}_4\text{O}, \text{HO}, 2\text{SO}_3$  krystallisirt rhombisch, in prismatischen Combinationen  $\infty\text{P} \cdot \infty\text{P}\infty \cdot \infty\text{P}\infty \cdot \text{P}\infty$ , mit den Neigungen  $\infty\text{P} : \infty\text{P} =$

(1) Compt. rend. XLIV, 1033; Cimento VI, 207. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1858, 706. — (3) Pogg. Ann. XXXIX, 198; Berzelius' Jahresber. XVII, 136. — (4) In der S. 5 angef. Abhandl. — (5) Jahresber. f. 1856, 320.

117°0',  $\dot{P}\infty : \dot{P}\infty$  an der Hauptaxe = 106°44'; das Salz Ammoniak.  
 krystallisirt leicht aus einer heifs bereiteten Lösung von  
 neutralem schwefels. Ammoniak in concentrirter Schwefel-  
 säure bei dem Abkühlen derselben, es ist etwas zerfließ-  
 lich. Trägt man oxals. Ammoniak in concentrirte Schwe-  
 felsäure ein und läßt nicht allzulange kochen, so krystal-  
 lisirt nachher eine *Verbindung von saurem schwefels. Ammoniak*  
*mit Oxalsäure*,  $\text{NH}_4\text{O}, \text{HO}, 2\text{SO}_3 + \text{HO}, \text{C}_2\text{O}_3$ , in mono-  
 klinometrischen Combinationen  $\infty P . \infty P 2 . \infty P 3 . \infty P \infty .$   
 $0P . + P \infty . + 2P \infty$ , mit den Neigungen  $\infty P : \infty P$   
 im klinodiagonalen Hauptschnitt = 58°0',  $\infty P 2 : \infty P 2 =$   
 95°54',  $\infty P 3 : \infty P 3 = 117°58'$ ,  $0P : \infty P \infty = 117°20'$ ,  
 $0P : + P \infty = 136°25'$ ,  $0P : + 2P \infty = 104°57'$ ; die  
 Krystalle bilden manchmal Zwillinge, mit  $\infty P \infty$  als Zu-  
 sammensetzungsfäche; sie zersetzen sich bei dem Umkry-  
 stallisiren aus Wasser und freie Oxalsäure krystallisirt zu-  
 erst heraus.

*Salpeters. Ammoniak*  $\text{NH}_4\text{O}, \text{NO}_5$  krystallisirt nach  
 Marignac (1) in rhombischen Combinationen, Prismen  
 $\infty P$  von 95°40', selten an den Enden deutlich begrenzt  
 durch  $\dot{P}\infty$  ( $\dot{P}\infty : P \infty$  an der Hauptaxe = 86°51') oder  
 P ( $P : P$  im brachydiagonalen Hauptschnitt = 110°59',  
 im makrodiagonalen = 102°33', im basischen = 115°8');  
 untergeordnet zeigt sich manchmal auch  $\dot{P} 2$ .

Krystalle von wasserhaltigem *kohlens. Kali* bestimmte Kalium;  
Salze des-  
selben.  
 Rammelsberg (2) als monoklinometrische Combinationen  
 $\infty P . (\infty P \infty) . + P . - P . (P \infty) . + P \infty$ , mit den  
 Neigungen  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  
 = 96°30',  $+ P : + P$  daselbst = 106°0',  $- P : - P$  da-  
 selbst = 125°9',  $(P \infty) : (P \infty)$  daselbst = 103°2' (Verhält-  
 nifs der Klinodiagonale zur Orthodiagonale zur Hauptaxe  
 = 0,9931 : 1 : 0,8540, Winkel der geneigten Axen = 68°36').  
 Marignac (3) beobachtete für solche Krystalle dieselbe

(1) In der S. 5 angef. Abhandl. — (2) In der S. 5 angef. Schrift,  
 74. — (3) In der S. 5 angef. Abhandl.



Kalium;  
Salze des-  
selben.

Form, aber nach seinen Analysen verwirft er die von Rammelsberg dafür angenommene Formel  $\text{KO}, \text{CO}_2 + 2\text{HO}$  und setzt dafür  $2 (\text{KO}, \text{CO}_2) + 3\text{HO}$ .

Das *pentathions. Kali*  $\text{KO}, \text{S}_5\text{O}_8$  krystallisirt nach Rammelsberg (1) monoklinometrisch, mit den Flächen  $\infty \text{P}$ . ( $\infty \text{P}3$ ).  $\infty \text{P} \infty$ . +  $\text{P}$ . —  $\text{P}$ . + ( $\text{P}3$ ). — ( $\text{P}3$ ), dem Verhältniß der Klinodiagonale zur Orthodiagonale zur Hauptaxe = 0,9285 : 1 : 1,2639, dem Winkel der geneigten Axen =  $78^\circ 45'$ , und den Neigungen  $\infty \text{P} : \infty \text{P}$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $95^\circ 24'$ , +  $\text{P} : + \text{P}$  daselbst =  $101^\circ 38'$ , —  $\text{P} : - \text{P}$  daselbst =  $112^\circ 12'$ .

R. Böttger (2) machte Mittheilungen über das Verhalten verschiedener Substanzen zu geschmolzenem reinem chlors. Kali. Er fand in diesem ein sehr empfindliches Reagens auf, namentlich in organischen Körpern vorkommendes Mangan, sofern, wenn ein solcher manganhaltiger Körper auf schmelzendes chlors. Kali geworfen und darauf verbrannt wird, die Salzmasse nach dem Erkalten rosenroth oder pfirsichblüthfarben erscheint. Zur Prüfung des anzuwendenden chlors. Kalis auf Abwesenheit von Mangan (das käufliche chlors. Kali erkannte er fast stets als manganhaltig) schmilzt er eine kleine Quantität desselben und wirft etwas reine (aus reinem Zucker bereitete) Kohle hinzu; war das Salz frei von Mangan, so ist es nach dem Erkalten weiß, im andern Falle röthlich. Böttger beschreibt das Verhalten und die Verbrennung verschiedener Substanzen, wenn diese auf geschmolzenes und bis zu beginnender Sauerstoffentwicklung erhitztes chlors. Kali geworfen werden; bezüglich der Einzelheiten verweisen wir auf die Abhandlung.

Natrium;  
Salze des-  
selben.

Für die gewöhnlichen Krystalle des *kohlens. Natrons*  $\text{NaO}, \text{CO}_2 + 10\text{HO}$  (die monoklinometrische Combination

(1) In der S. 5 angef. Schrift, 28. — (2) Jahresber. des phys. Ver. zu Frankfurt a. M. f. 1855-1856, 27; J. pr. Chem. LXX, 483; N. Rept. Pharm. VI, 247; Chem. Centr. 1857, 685.

Natrium;  
Salze des-  
selben.

$\infty P. (\infty P \infty) . \infty P \infty . + P . + P \infty$  fand Senarmont nach Rammelsberg's Mittheilung (1) die Winkel  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $79^{\circ}41'$ ,  $+ P : + P$  daselbst =  $76^{\circ}28'$ ,  $\infty P \infty : + P \infty = 121^{\circ}08'$ . — Für die Krystalle  $\text{NaO}, \text{CO}_2 + 7 \text{HO}$  fand Rammelsberg (2) rhombische Form, mit den Flächen  $\infty \dot{P} \infty . \infty \bar{P} \infty . \infty \bar{P} 2 . \infty \dot{P} \frac{3}{2} . P . 2 \dot{P} 2 . 2 \dot{P} \infty$ ; es ist das Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe =  $0,7509 : 1 : 0,3604$ , die Neigung  $\infty \bar{P} 2 . \infty \bar{P} 2$  im brachydiagonalen Hauptschnitt =  $138^{\circ}50'$ ,  $\infty \dot{P} \frac{3}{2} : \infty \dot{P} \frac{3}{2}$  daselbst =  $83^{\circ}12'$ ,  $2 \dot{P} \infty : 2 \dot{P} \infty$  daselbst =  $108^{\circ}26'$ . Marignac (3) theilt mit, daß seine krystallographische Untersuchung dieses Salzes mit den von Rammelsberg gefundenen übereinstimmende Resultate ergeben hat (er giebt noch mehrere andere Flächen an), und daß die Krystalle sich an der Luft besser halten, wenn sie, statt in reiner Lösung von kohlens. Natron, sich in einer solchen bildeten, die Chlornatrium oder salpeters. Natron enthielt. Rammelsberg ist geneigt, als Krystalle dieses Salzes (mit 7HO) auch diejenigen zu betrachten, welche Haidinger (4) als  $\text{NaO}, \text{CO}_2 + \text{HO}$  beschrieb; auf Grund der Uebereinstimmungen in den Combinationen und Winkeln, welche er und Haidinger gefunden. Marignac fand für das Salz  $\text{NaO}, \text{CO}_2 + \text{HO}$  (welches er einmal bei dem Verdunsten einer etwa gleiche Aequivalente von kohlens. Kali und kohlens. Natron enthaltenden und mit letzterem Salz übersättigten Lösung im leeren Raum erhielt, andere-male bei dem Verdampfen einer Lösung von kohlens. Natron bei etwa  $80^{\circ}$ ) rhombische Form, die Flächen  $\infty P . \infty \dot{P} \infty . \infty \bar{P} \infty . 0 P . 2 \dot{P} 2 . \bar{P} \infty . 2 \bar{P} \infty . 4 \dot{P} \infty$  (der Habitus ist tafelförmig bald durch das Vorherrschen von  $0 P$ , bald durch das von  $\infty \bar{P} \infty$ ), und die Winkel  $\infty P : \infty P$  im brachydiagonalen Hauptschnitt =  $100^{\circ}50'$ ,  $2 \dot{P} 2 : 2 \dot{P} 2$  daselbst =  $108^{\circ}0'$ ,  $\infty \bar{P} \infty : \bar{P} \infty = 116^{\circ}4'$ ,  $\infty \bar{P} \infty : 2 \bar{P} \infty = 134^{\circ}22'$ . —

(1) In der S. 5 angef. Schrift, 75. — (2) Daselbst. — (3) In der S. 5 angef. Abhandl. — (4) Pogg. Ann. V, 369.

Natrium!  
Salze des-  
selben.

**Kohlens. Kali-Natron**  $\text{KO}, \text{CO}_2 + \text{NaO}, \text{CO}_2 + 12\text{HO}$   
krystallisirt nach Marignac in monoklinometrischen Combinationen  $\infty \text{P} \cdot \infty \text{P} \infty \cdot (\infty \text{P} \infty) \cdot \infty \text{P} 2 \cdot (\infty \text{P} 2) \cdot 0 \text{P} \cdot + \text{P} \cdot + \text{P} 2 \cdot + \text{P} \infty \cdot + 2 \text{P} \infty \cdot (\text{P} \infty) \cdot (2 \text{P} \infty)$ , mit den Neigungen  $\infty \text{P} : \infty \text{P}$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 108^\circ 34'$  ( $108^\circ 17'$ ),  $0 \text{P} : \infty \text{P} \infty = 131^\circ 48'$ ,  $0 \text{P} : \infty \text{P} = 122^\circ 46'$  ( $122^\circ 20'$ ),  $0 \text{P} : + \text{P} \infty = 124^\circ 48'$ ,  $0 \text{P} : + \frac{1}{2} \text{P} \infty = 84^\circ 19'$  ( $84^\circ 42'$ ); nahezu dieselben Winkel (die hier in Klammern beigesetzten) beobachtete nach Marignac's Mittheilung Senarmont. Dieses Doppelsalz scheidet sich bei dem Verdunsten einer gleiche Aequivalente kohlens. Kali und kohlens. Natron enthaltenden Lösung aus; die Krystalle sind luftbeständig. Versuche, das von Margueritte angegebene Doppelsalz  $2(\text{NaO}, \text{CO}_2) + \text{KO}, \text{CO}_2 + 18 \text{HO}$  zu erhalten, waren fruchtlos, und Marignac ist der Ansicht, diese Formel beruhe auf einer unrichtigen Analyse.

W. Schmidt (1) hat Versuche über das spec. Gewicht verschieden concentrirter Lösungen von Glauber-salz ( $\text{NaO}, \text{SO}_3 + 10 \text{HO}$ ) angestellt und daraus eine Tabelle abgeleitet, welche das spec. Gew. (*S*, gegen Wasser von derselben Temperatur als Einheit) einer Lösung angiebt, die in 100 Th. *A* Th. 10 fach-gewässertes schwefels. Natron enthält; wir theilen sie hier auszugsweise mit:

<i>S</i>	1,010	1,020	1,030	1,040	1,050	1,060	1,070	1,080	1,090	1,100
<i>A</i>	2,52	5,08	7,54	10,08	12,51	14,98	17,43	19,86	22,28	24,67

Nach Marignac (2) sind die aus s. g. übersättigter Lösung des schwefels. Natrons bei gehindertem Zutritt der Luft und langsamem Erkalten anschliessenden Krystalle  $\text{NaO}, \text{SO}_3 + 7 \text{HO}$  (3) wahrscheinlich rhombische Combinationen, mit den Flächen  $\infty \text{P} \cdot \infty \bar{\text{P}} 3 \cdot \infty \bar{\text{P}} \infty \cdot \bar{\text{P}} \infty \cdot \frac{1}{3} \bar{\text{P}} \infty$  und den Neigungen (sämmtlich im brachydiagonalen Haupt-

(1) Pogg. Ann. CII, 130. — (2) In der S. 5 angef. Abhandl. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1850, 294 f., f. 1851, 383 f.

schnitt)  $\infty P : \infty P = 92^{\circ}40'$ ,  $\infty \bar{P} 3 : \infty \bar{P} 3 = 144^{\circ}42'$ ,  $\check{P} \infty : \check{P} \infty = 92^{\circ}0'$ ,  $\frac{1}{3} \check{P} \infty : \frac{1}{3} \check{P} \infty = 144^{\circ}20'$ ; bei der annähernden Gleichheit der Winkel der Prismen und der brachydiagonalen Domen bleibt es unentschieden, ob die Formen nicht vielleicht quadratische sind (sie wären dann :  $P . 3 P . 0 P$ ); genauere Messungen der Winkel sind nicht auszuführen, da es sich in keiner Weise verhindern läßt, daß die Krystalle nach dem Herausnehmen aus der Flüssigkeit sofort undurchsichtig und matt werden. — Aus einer Lösung, welche mit salpeters. Natron gesättigt und mit schwefels. Natron übersättigt war, krystallisirte bei dem Verdunsten im leeren Raum eine *Verbindung von schwefels. und salpeters. Natron*,  $2 (NaO, SO_3) + NaO, NO_5 + 3 HO$  (1) in etwas perlmutterglänzenden dünnen rectangulären Blättchen, rhombischen Combinationen  $\infty \check{P} \infty . \infty P . \infty \bar{P} 3 . \check{P} \infty . 0 P$ , mit den Neigungen (sämmtlich im brachydiagonalen Hauptschnitt)  $\infty P : \infty P = 107^{\circ}0'$ ,  $\infty \bar{P} 3 : \infty \bar{P} 3 = 152^{\circ}18'$ ,  $\check{P} \infty : \check{P} \infty = 111^{\circ}10'$ . Das zuerst von Mitscherlich (2) erhaltene  $\frac{4}{3}$ -schwefels. Natron  $3 NaO, HO, 4 SO_3$  krystallisirt monoklinometrisch, in (meist durch das Vorherrschen von  $\infty P \infty$  tafelartigen) Combinationen  $\infty P \infty . \infty P 4 . \infty P 2 . (\infty P \infty) . + P . - P . + (2 P 2) . - (2 P 2) . + P 2 . 0 P$ , mit den Neigungen  $\infty P 4 : \infty P 4$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 134^{\circ}22'$ ,  $\infty P 2 : \infty P 2$  daselbst  $= 99^{\circ}51'$ ,  $+ P : + P$  daselbst  $= 96^{\circ}18'$ ,  $- P : - P$  daselbst  $= 106^{\circ}24'$ ,  $0 P : + P = 129^{\circ}30'$ ,  $0 P : - P = 136^{\circ}9'$ ,  $0 P : \infty P \infty = 102^{\circ}10'$ ; es bildet sich stets bei dem Umkrystallisiren des 2 f.-sauren Salzes, wo es die zuerst anschießenden Krystalle ausmacht. Das 2 f.-schwefels. Natron  $NaO, HO, 2 SO_3$  krystallisirt in triklinometrischen Combinationen mit vorherrschenden Flächen  $\infty' P, \infty P', 0 P$ ; es ist  $\infty' P . \infty P' =$

Natrium;  
Salze des-  
selben.

(1) Dasselbe Doppelsalz kann auch aus einer nicht übersättigten Lösung von schwefels. und salpeters. Natron bei freiwilligem Verdunsten derselben krystallisiren. — (2) Pogg. Ann. XXXIX, 198; Berzelius' Jahresber. XVII, 186.

Natrium;  
Salze des-  
selben.

$104^{\circ}40'$ ,  $\infty P : 0P = 89^{\circ}40'$ ,  $\infty P' : 0P = 95^{\circ}40'$  (bezüglich anderer Flächen und deren Neigungen verweisen wir auf die Abhandlung); dieses Salz scheidet sich, wenn eine mit überschüssiger Schwefelsäure versetzte Lösung von schwefels. Natron bei etwa  $50^{\circ}$  abgedampft wird, in glänzenden aber an der Luft rasch (wohl in Folge oberflächlicher Anziehung von Feuchtigkeit) matt werdenden Krystallen ab. Bei dem Erkalten einer solchen Lösung krystallisirt ein Salz  $\text{NaO}, \text{HO}, 2\text{SO}_3 + 2\text{HO}$ , dessen Krystalle sich an der Luft etwas besser erhalten; dieselben sind monoklinometrische Combinationen  $\infty P. + P. - P. + \frac{1}{2}P. 0P$ ; Marignac giebt die Winkel  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 98^{\circ}10'$ ,  $+ P. + P$  daselbst  $= 97^{\circ}10'$ ,  $- P : - P$  daselbst  $= 125^{\circ}36'$ ,  $0P : \infty P = 111^{\circ}54'$ ,  $\infty P : + P = 137^{\circ}40'$ ,  $\infty P : - P = 152^{\circ}16'$  (Winkel der geeigneten Axen  $= 119^{\circ}35'$ ).

Lithium  
u. Lithium-  
verbindun-  
gen.

L. Troost (1) hat eine Monographie des Lithiums und seiner Verbindungen veröffentlicht. Wir haben bezüglich der Resultate seiner Untersuchungen und namentlich der Darstellung des Lithions aus Lepidolith oder Petalit nach früheren Mittheilungen Desselben schon im vorhergehenden Jahresbericht (2) Mehreres mitgetheilt und fügen hier das zur Vervollständigung Dienende hinzu. — Das Atomgewicht des Lithiums fand Troost durch die Analyse von kohlen. Lithion, das aus kohlenensäurehaltigem Wasser krystallisirt und bei  $200^{\circ}$  getrocknet war,  $= 6,5$ , betrachtet indessen selbst diese Zahl noch nicht als eine definitiv festgestellte. — Bei dem Verbrennen von Lithium in Sauerstoffgas und Erkaltenlassen des Products im Sauerstoffstrom erhält man eine gelblichweiße schwammige Masse, die außer wasserfreiem Lithion auch eine gewisse Menge eines Hyperoxyds enthält. — Das wasserfreie *Chlorlithium* erhielt er stets in Reguläroctaëdern krystallisirt; für das

(1) Ann. ch. phys. [8] LI, 103. — (2) Jahresber. f. 1856, 328.

bei niederer Temperatur (unter  $10^{\circ}$ ) krystallisirende Hydrat bestätigte er die Zusammensetzung  $\text{LiCl}_2 + 4\text{HO}$ . — Das *schwefels. Lithion*  $\text{LiO}$ ,  $\text{SO}_3 + \text{HO}$  erhielt Troost in wohl ausgebildeten Krystallen, monoklinometrischen Combinationen  $0\text{P} + \text{P}\infty - \text{P}\infty (\text{P}\infty)$ , am Einen Ende der Orthodiagonale auch Flächen  $+ 2\text{P}2$  und  $(\frac{1}{2}\text{P}\infty)$  zeigend; er giebt für diese Krystalle das Verhältniß der Klinodiagonale zur Orthodiagonale zur Hauptaxe  $= 1,042 : 1 : 1,600$ , den Winkel der geneigten Axen  $= 87^{\circ}22'$ , die Neigung  $0\text{P} : + \text{P}\infty = 107^{\circ}14'$ ,  $0\text{P} : - \text{P}\infty = 112^{\circ}26'$ ,  $0\text{P} : (\text{P}\infty) = 122^{\circ}23'$ ; die Krystalle sind leicht spaltbar parallel  $(\text{P}\infty)$ , von 2,02 sp. Gew.; ihre Lösung dreht die Polarisationssebene des Lichtes nicht. — *Salpeters. Lithion* krystallisirt bei  $15^{\circ}$  wasserfrei in Form rhomboëdrischer Krystalle (R. 0 R; an R ist der Endkantenwinkel  $= 105^{\circ}40'$ , nahezu eben so groß wie bei dem salpeters. Natron) von 2,442 sp. G., unter  $10^{\circ}$  in zerfließlichen dünnen Prismen  $\text{LiO}$ ,  $\text{NO}_3 + 5\text{HO}$  (1). — Für das krystallisirte neutrale *oxals. Lithion* fand Troost, wie Souchay und Lenssen (2), die Zusammensetzung  $\text{LiO}$ ,  $\text{C}_2\text{O}_3$ , für das saure Salz die Formel  $\text{LiO}$ ,  $\text{HO}$ ,  $2\text{C}_2\text{O}_3 + 2\text{HO}$  bestätigt. Eine Lösung des letzteren Salzes giebt bei dem Kochen mit Kupferoxyd eine blaue Flüssigkeit, aus welcher sich bei freiwilligem Verdunsten blaue Krystalle von *oxals. Kupferoxyd-Lithion*  $\text{CuO}$ ,  $\text{LiO}$ ,  $2\text{C}_2\text{O}_3 + 2\text{HO}$  ausscheiden, die sich bei dem Wiederauflösen in Wasser theilweise zersetzen.

Rammelsberg (3) hat die Existenz von *phosphors. Lithion-Natron*  $3\text{RO}$ ,  $\text{PO}_5$ , worin  $3\text{RO}$  durch Lithion und Natron in wechselnden Verhältnissen repräsentirt sein können, gegen die Schlusfolgerungen vertheidigt, die W. Mayer aus seinen Versuchen gezogen hatte (4). Rammelsberg fand jetzt, daß bei Zusatz von kohlen. Natron

(1) Vgl. Jahresber. f. 1854, 324. — (2) Jahresber. f. 1856, 449. — (3) Pogg. Ann. CII, 441; im Ansz. Chem. Centr. 1858, 117. — (4) Vgl. Jahresber. f. 1856, 380.

Lithium-  
verbindun-  
gen.

zu einer Lösung von  $\text{LiO}$ ,  $2\text{HO}$ ,  $\text{PO}_5$  in der Kälte ein krystallinischer Niederschlag entsteht, dessen Zusammensetzung (1) er durch  $2 (2\text{LiO}, \text{PO}_5) + 3 (3\text{LiO}, \text{PO}_5) + 2\frac{1}{2}\text{HO}$  oder  $2\text{LiO}, \text{PO}_5 + 3\text{LiO}, \text{PO}_5 + \text{HO}$  ausdrückt. Zwei Versuche zur Darstellung von phosphors. Lithion-Natron aus Chlorkalium, phosphors. und etwas kohlen. Natron, wo das Ganze zur vollständigen Trockne eingedampft und die Masse mit kaltem Wasser so lange ausgewaschen wurde bis das Waschwasser nur noch wenig auf Phosphorsäure reagierte, ergaben Producte, deren Zusammensetzung (2) der Formel  $3\text{RO}, \text{PO}_5$  entsprach, und zwar verhielt sich der Gehalt an Lithion und Natron im einen wie  $7\text{LiO}$  zu  $3\text{NaO}$ , im anderen wie  $4\text{LiO}$  zu  $3\text{NaO}$ . Rammelsberg betrachtet es als wahrscheinlich, daß in ihnen eine feste isomorphe Mischung, die sich grofsentheils erst beim Eindampfen der Flüssigkeit bilde, mit variablen Mengen von  $3\text{LiO}, \text{PO}_5$  gemengt sei, und jene Mischung vielleicht Lithion und Natron nach gleichen Aequivalenten enthalte.

Baryum.  
Barytesale.

Nach Wittstein (3) wird der *schwefels. Baryt* mit Sicherheit krystallinisch und leicht filtrirbar gefällt, wenn man die Flüssigkeit vor dem Fällen mit Salpetersäure ansäuert.

Senarmont beobachtete, nach Rammelsberg's Mittheilung (4), für den rhombisch krystallisirenden *unterschwefels. Baryt*  $\text{BaO}$ ,  $\text{S}_2\text{O}_5 + 2\text{HO}$  die Combination  $\infty \bar{\text{P}}\infty . \infty \bar{\text{P}}\infty . \text{P} . 0\text{P} . \frac{1}{2}\bar{\text{P}}\infty . \frac{1}{2}\bar{\text{P}}\infty$ , und fand die Neigungen  $\text{P} : \infty \bar{\text{P}}\infty = 128^\circ 20'$ ,  $\text{P} : 0\text{P} = 130^\circ 10'$ ; hier-

(1) Nach Abzug der darin enthaltenen kleinen Menge Kohlensäure als  $\text{LiO}$ ,  $\text{CO}_2$  und des darin enthaltenen Natrons als  $3\text{NaO}$ ,  $\text{PO}_5$ ; der Niederschlag wurde unvollständig ausgewaschen analysirt. — (2) Abgesehen vom Wassergehalt (1,6 bis 2,0 pC.; die Präparate waren über Schwefelsäure getrocknet) und von kohlen. Alkali (die Kohlensäure, 1,1 bis 1,4 pC. betragend, wurde in Form von  $\text{RO}$ ,  $\text{CO}_2$  in Abzug gebracht). — (3) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 586; Dingl. pol. J. CXLVII, 158. — (4) In der S 5 angef. Schrift, 29.

nach wäre das Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe Barytsalze.  
 $= 0,7199 : 1 : 0,6920$ . Nach Rammelsberg's eigenen Bestimmungen (1) ist  $P : \infty \bar{P} \infty = 130^{\circ}54'$ ,  $P : \infty \dot{P} \infty = 117^{\circ}58'$ ,  $P : 0P = 126^{\circ}21'$ , und jenes Axenverhältniß  $= 0,7161 : 1 : 0,7912$ .

Für den krystallisirten *chlors. Baryt* fand Souchay (2) die Formel  $\text{BaO}, \text{ClO}_5 + \text{HO}$  bestätigt, für zerfließliche kleine körnige Krystalle von *chlors. Strontian*, die sich bei dem Verdunsten der Lösung über Schwefelsäure bei gewöhnlicher Temperatur gebildet hatten, die Zusammensetzung  $\text{SrO}, \text{ClO}_5 + 5 \text{HO}$ .

Kohlens. Ammoniak wandelt bei Einwirkung auf schwefels. Kalk auf nassem Wege diesen zu kohlens. Kalk um, Calcium. Kalksalze. unter Bildung von schwefels. Ammoniak. Dafs im Gegentheil bei dem Erhitzen eines Gemenges von schwefels. Ammoniak und kohlens. Kalk schwefels. Kalk entsteht, erklärt Levöl (3) in der Art, dafs zunächst aus dem schwefels. Ammoniak durch Einwirkung der Hitze zweifach-saures Salz entstehe, dieses unter Bildung von schwefels. Kalk wieder zu einfach-saurem Salz werde, dieses wieder dieselbe Zersetzung erleide u. s. w., und er führt zur Unterstützung dieser Erklärung Versuche an, bei welchen nach dem Glühen eines Gemenges von schwefels. Ammoniak und kohlens. Kalk etwas mehr als die Hälfte des Schwefelsäuregehaltes des ersteren Salzes sich an Kalk gebunden fand.

Fritzsche (4) bemerkte bei dem Abdampfen der Lösung eines Rückstandes von der Darstellung von Salzsäure aus Kochsalz und Schwefelsäure die Bildung feiner Krystallnadeln, welche bei der Einwirkung von Wasser zu Gyps und sich lösendem schwefels. Natron wurden; die

(1) Krystallographische Chemie, 72; vgl. die S. 5 angef. Schrift, 29. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 381; J. pr. Chem. LXXII, 464. — (3) J. pharm. [3] XXXII, 116. — (4) Petersb. Acad. Bull. XVI, 123; J. pr. Chem. LXXII, 291.



**Kalksalze.** Analyse der Krystallnadeln erwies sie als *schwefels. Kalk-Natron*  $\text{CaO}$ ,  $\text{SO}_3 + 2 (\text{NaO}, \text{SO}_3) + 2 \text{HO}$ . Dasselbe Doppelsalz bildet sich bei dem Erwärmen von 50 Th. Glaubersalz mit 25 Th. Wasser, in welches 1 Th. durch Fällen bereiteter lufttrockener Gyps eingerührt ist; die Flüssigkeit beginnt bei etwa  $80^\circ$  unter Abscheidung jener Nadeln breiartig dick zu werden; bei stärkerem Erhitzen wandeln sich diese Nadeln allmählig in andere mikroskopische, rhomboëderartig aussehende Krystalle um, die wasserfrei sind und die Zusammensetzung  $\text{CaO}$ ,  $\text{SO}_3 + \text{NaO}$ ,  $\text{SO}_3$  haben (letztere Krystalle bilden sich, ohne daß die nadelförmigen Krystalle als intermediäres Einwirkungsproduct auftreten, wenn man die doppelte Menge Wasser anwendet und zum Kochen erhitzt). Sättigt man eine Mischung von 1 Th. englischer Schwefelsäure und 2 Th. Wasser bei gewöhnlicher Temperatur mit schwefels. Natron, und erwärmt diese Flüssigkeit mit feinvertheiltem Gyps, so wird dieser bei etwa  $80^\circ$  vollständig zu dem nadelförmigen Doppelsalze umgewandelt, welches sich dann auch noch bei Siedehitze während einiger Zeit erhält, aber bei Zuspitzen von Wasser während des Kochens bald vollständig in die anderen Krystalle übergeht. — Die künstlich dargestellten Brongniartin-(Glauberit-) Krystalle sind, wie die bei Villarubia natürlich vorkommenden, durchsichtig, nach dem Glühen aber undurchsichtig und weit zerreiblicher. Bei der Einwirkung von Wasser auf das ungeglühte Doppelsalz scheint sich dieses als Ganzes zu lösen, während sich der gelöste schwefels. Kalk alsbald wieder als Gyps krystallinisch abscheidet; das geglühte Salz scheint hingegen mehr ein Gemenge der beiden einfachen Salze zu sein, aus welchem Wasser das schwefels. Natron auszieht, während der schwefels. Kalk wenigstens größtentheils skelettartig ungelöst zurückbleibt. Fritzsche schließt, der Brongniartin von Villarubia müsse auf nassem Wege gebildet sein.

Erlenmeyer (1) hat Untersuchungen über die Bildung und Zusammensetzung des s. g. *sauren phosphors. Kalks* angestellt. — Die durch Einwirkung von wässriger Phosphorsäure auf phosphors. Kalk  $3 \text{CaO}, \text{PO}_5$  in der Kälte erhaltene Lösung gab bei freiwilliger Verdunstung dünne rhomboïdale Krystalltafeln von der Zusammensetzung  $\text{CaO}, 2 \text{HO}, \text{PO}_5 + \text{HO}$ , welche bei dem Glühen eine etwas poröse weiße undurchsichtige Masse hinterließen, die mittelst der Löthrohrflamme nur an den Rändern zu emailartigen Kugeln geschmolzen werden konnte. Werden die Krystalle bei gewöhnlicher Temperatur mit Wasser übergossen, so zersetzen sie sich unter Abscheidung eines in Wasser unlöslichen Krystallpulvers  $2 \text{CaO}, \text{HO}, \text{PO}_5 + 4 \text{HO}$ ; die überstehende Flüssigkeit enthielt Kalk und Phosphorsäure im Aequivalentverhältniß  $6 \text{CaO} : 7 \text{PO}_5$ . Aus dieser Flüssigkeit scheidet sich bei dem Kochen ein unlöslicher krystallinischer Niederschlag  $2 \text{CaO}, \text{HO}, \text{PO}_5 (2)$  aus, und die überstehende Flüssigkeit enthielt nun noch Kalk und Phosphorsäure im Aequivalentverhältniß  $2 \text{CaO} : 3 \text{PO}_5$ . Letztere Flüssigkeit trübt sich nach weiterem Zusatz von Wasser beim Kochen oder längeren Stehen nicht mehr; sie hinterläßt bei dem Eindampfen im Wasserbad eine feuchte, beim Glühen zu einem auch nach dem Erkalten durchsichtig bleibenden Glase schmelzende Krystallmasse, die aber keine reine chemische Verbindung ist, sondern zwischen Fließpapier ausgeprefst sauren phosphors. Kalk  $\text{CaO}, 2 \text{HO}, \text{PO}_5 + \text{HO}$  hinterläßt (3). — Durch

(1) N. Jahrb. Pharm. VII, 225. — (2) Dasselbe Salz scheidet sich bei dem Kochen der ursprünglichen Lösung von  $3 \text{CaO}, \text{PO}_5$  in Phosphorsäure aus. — (3) Eine Lösung von saurem phosphors. Strontian (durch Sättigen von Phosphorsäure mit  $3 \text{SrO}, \text{PO}_5$  erhalten) schied schon bei gelinder Wärme krystallinische Rinden eines in Wasser unlöslichen Salzes ab; die zum Sieden erhitzte und dann abfiltrirte Flüssigkeit enthielt Strontian und Phosphorsäure im Aequivalentverhältniß  $2 \text{SrO} : 3 \text{PO}_5$ . Eine in entsprechender Weise dargestellte Lösung von saurem phosphors. Baryt schied beim Abdampfen auf dem Wasserbad ein Krystallpulver

**Kalksalze.** Auflösen von phosphors. Kalk  $3 \text{ CaO}$ ,  $\text{PO}_5$  in Salzsäure und Abdampfen der Lösung zum Krystallisiren konnte niemals reiner saurer phosphors. Kalk erhalten werden, sondern stets ergaben sich Salze, die Chlor enthielten. Aus einer bei gewöhnlicher Temperatur gesättigten Auflösung von  $3 \text{ CaO}$ ,  $\text{PO}_5$  in Salzsäure schieden sich bei freiwilligem Verdunsten Krystallrinden aus, die aus rhomboidalen Tafeln bestanden und ein dem des sauren phosphors. Kalks ähnliches Verhalten zeigten, aber auch Chlor enthielten und eine durch die Formel  $7 (\text{CaO}, 2 \text{ HO}, \text{PO}_5) + \text{CaCl} + 14 \text{ HO}$  ausdrückbare Zusammensetzung ergaben. Bei dem Eindampfen der Lösung auf dem Wasserbad schied sich zuerst  $2 \text{ CaO}$ ,  $\text{HO}$ ,  $\text{PO}_5$  aus, aus der abfiltrirten Flüssigkeit krystallisirte bei weiterem Abdampfen, aber nur in geringer Menge, das eben besprochene chlorhaltige Salz, und nachher schon in der Wärme in feinen Schuppen ein Salz, das getrocknet blendend weiß und von talkähnlichem Glanze ist, die meisten der bisher für sauren phosphors. Kalk angegebenen Eigenschaften zeigt, aber beim Glühen über der Berzelius'schen Lampe eine weiße poröse Masse zurückläßt und sich in Wasser nur theilweise und unter Zersetzung löst; seine Zusammensetzung ergab sich  $= \text{CaO}, 2 \text{ HO}, \text{PO}_5 + \text{CaCl} + 2 \text{ HO}$ . Dasselbe Salz bildet sich, wenn man zu einer Lösung von Kalk in Phosphorsäure, die beide Körper im Aequivalentverhältniß  $2 \text{ CaO} : 3 \text{ PO}_5$  enthält, Chlorcalcium setzt und abdampft. Bei sehr niedriger (unter  $6^\circ$  liegender) Temperatur bildet sich neben diesem Salze noch ein in langen

ab, und aus dem Filtrat der zum Sieden erhitzten Flüssigkeit bildeten sich beim weiteren Abdampfen Krystalle von saurem phosphors. Baryt,  $\text{BaO}, 2 \text{ HO}, \text{PO}_5$ , anscheinend triklinometrische Krystalle, die sich beim Erhitzen aufblähten und dann leicht zu farblosem Glase schmelzen; als ein anderer Theil der ursprünglichen Lösung sogleich zum Sieden erhitzt wurde, schieden sich Krystallkörner von  $2 \text{ BaO}, \text{HO}, \text{PO}_5$  aus, und in der überstehenden Flüssigkeit waren Baryt und Phosphorsäure im Aequivalentverhältniß  $2 \text{ BaO} : 5 \text{ PO}_5$  enthalten.

Nadeln krystallisirendes, entsprechend der Formel  $\text{CaO}, 2\text{HO}, \text{PO}_5 + \text{CaCl} + 8\text{HO}$  zusammengesetztes, das sich bei gewöhnlicher Temperatur in verschlossenen Gefäßen zu Wasser und dem vorhergehenden Salze zersetzt. Aus einer kalt gesättigten salzs. Lösung von  $2\text{CaO}, \text{HO}, \text{PO}_5$  können je nach dem Grade der Abdampfung unter nicht genau ermittelten Umständen verschiedene Gemenge von Salzen krystallisiren, unter welchen vielleicht auch reiner saurer phosphors. Kalk  $\text{CaO}, 2\text{HO}, \text{PO}_5 + \text{HO}$  enthalten ist, der sich indessen auf diese Weise niemals rein darstellen liefs. Wird einer mit  $3\text{CaO}, \text{PO}_5$  bei gewöhnlicher Temperatur gesättigten Lösung dieses Salzes in Salzsäure noch die Hälfte der darin bereits enthaltenen Menge Salzsäure zugesetzt und die Flüssigkeit bei sehr gelinder Wärme so weit eingedampft, dafs bei der Abkühlung unter  $0^\circ$  Krystalle erscheinen, so sind diese dem erst besprochenen chlorhaltigen Salze sehr ähnlich, ergaben aber die Zusammensetzung  $4(\text{CaO}, 2\text{HO}, \text{PO}_5) + \text{CaCl} + 8\text{HO}$ ; die davon getrennte Flüssigkeit giebt weiter eingedampft das Salz  $\text{CaO}, 2\text{HO}, \text{PO}_5 + \text{CaCl}$  + der der Krystallisationstemperatur entsprechenden Wassermenge (1).

(1) Bezüglich des Verhaltens der Salzsäure zu phosphors. Strontian und phosphors. Baryt fand Erlenmeyer Folgendes. Aus einer Lösung von  $3\text{SrO}, \text{PO}_5$  in Salzsäure bilden sich sowohl beim freiwilligen Verdunsten derselben als beim Abdampfen in der Wärme Krystalle von Chlorstrontium, meistens von denen des sauren phosphors. Strontians begleitet. Wird Salzsäure bis zur Sättigung mit  $3\text{BaO}, \text{PO}_5$  versetzt und die Flüssigkeit eingedampft, so scheiden sich beim Erkalten Krystalle von Chlorbaryum aus und in der Mutterlauge häuft sich bei wiederholtem Krystallisirenlassen immer mehr saurer phosphors. Baryt  $\text{BaO}, 2\text{HO}, \text{PO}_5$  an; setze man nach Ausscheidung aller Salzsäure als Chlorbaryum der Mutterlauge mindestens noch die Hälfte der zuerst angewendeten Menge Salzsäure zu, so lasse sich alles Baryum als Chlorbaryum ausscheiden und reine Phosphorsäure gewinnen. Wird die salzs. Lösung von  $3\text{BaO}, \text{PO}_5$  unter Kochen eingedampft, so bilden sich in der Flüssigkeit glänzende Nadeln, die, wenn die Flüssigkeit von ihnen abgegossen wird, alsbald zu einem krystallinischen Pulver zerfallen; eine Flüssigkeit, aus welcher sich diese Nadeln abgeschieden hatten, gab, mit so viel Wasser

Magnesium.

H. Sainte-Claire Deville und Caron (1) machten Mittheilungen über die Darstellung und einige Eigenschaften des Magnesiums. Sie besprechen zunächst, daß dieses Metall sich nahezu bei derselben Temperatur wie das Zink verflüchtigt (2); in einem aus dichter Kohle angefertigten Apparat konnten sie etwa 30 Grm. desselben leicht verflüchtigen. Reines Magnesium verflüchtigt sich ohne Rückstand zu weißem, von etwas Magnesia umgebenem Metall; bei der Verflüchtigung von unreinem Magnesium blieb ein schwarzer Rückstand und das destillierte Magnesium war mit kleinen durchsichtigen Nadeln besetzt, die sich leicht unter Bildung von Magnesia und Ammoniak zersetzten und also wohl ein Stickstoffmagnesium enthielten. Das Magnesium schmilzt nahe bei der Schmelzhitze des Zinks; bei etwas stärkerem Erhitzen entzündet es sich und brennt es mit heller Flamme und unter Bildung eines aus Magnesia bestehenden weißen Rauchs. Das spec. Gew. des Magnesiums wurde = 1,75 gefunden; das Metall läßt sich gut feilen und nimmt eine schöne Politur an; im reinen Zustand und mit polirter Oberfläche erhält es sich an der Luft ziemlich gut. — Zur Darstellung des Magnesiums empfehlen Deville und Caron folgendes Verfahren. 600 Grm. Chlormagnesium werden mit 100 Grm. vorher geschmolzenen Chlornatriums (oder besser einer Mischung von 7 Th. Chlornatrium auf 9 Th. Chlorkalium) und 100 Grm. reinen Fluorcalciums nach vorherigem Pulvern dieser Zusätze gemengt, dem Gemenge 100 Grm. Natrium in

versetzt, daß gerade wieder vollständige Lösung eintrat, und während mehrerer Monate bei Sommerwärme mit Fließpapier überdeckt sich selbst überlassen, wohlausgebildete harte Krystalle von der Zusammensetzung  $4(\text{BaO}, 2\text{HO}, \text{PO}_5) + \text{BaCl}$ . — (1) *Compt. rend.* XLIV, 394; *Instit.* 1857, 57; *Ann. Ch. Pharm.* CI, 359; *J. pr. Chem.* LXXI, 46; im *Ausz. Pogg. Ann.* CI, 234; *Chem. Centr.* 1857, 381. — (2) Auf die Flüchtigkeit des Magnesiums hatte Wöhler schon früher (*Jahresber. f. 1851, 388*) daraus, daß es mit Flamme und unter Bildung eines weißen Rauchs von Magnesia verbrennt, geschlossen.

Stücken zugesetzt und diese darin vertheilt; diese Masse Magnesium. wird mittelst eines Eisenblechs in einen stark glühenden irdenen Tiegel eingetragen und letzterer geschlossen; nach Beendigung der am Geräusch wahrnehmbaren Einwirkung wird der Inhalt des Tiegels mit einer eisernen Stange umgerührt, bis das Gemenge der geschmolzenen Substanzen gleichförmig ist; man läßt den Tiegel außerhalb des Ofens erkalten und rührt, wenn die Salzmasse dem Erstarren nahe ist, nochmals um, um die kleinen zerstreuten Magnesiummassen zu vereinigen; aus der auf eine Eisenplatte ausgegossenen und nach dem Erkalten zerschlagenen Masse liest man die Magnesiumkugeln aus, und noch etwas Magnesium erhält man durch nochmaliges Schmelzen der ausgelesenen Masse; aus den oben angegebenen Gewichtsmengen der Materialien wurden auf diese Art 45 Grm. Magnesium erhalten (1). Das so erhaltene Magnesium wurde in einem aus dichter Kohle gefertigten Schiffchen in einer aus demselben Material bestehenden Röhre im Wasserstoffstrom bei Hellrothglühhitze destillirt und mit einem Gemenge von Chlormagnesium, Chlornatrium und Fluorcalcium geschmolzen (durch Zusatz des letzteren Salzes läßt sich das Gemenge schwerflüssiger machen, so daß, wenn es eben erstarrt, das Magnesium noch abgegossen werden kann). Bei der Destillation des Magnesiums in einem raschen Strome von Wasserstoffgas bleibt in dem letzteren etwas Magnesiumstaub suspendirt; die Flamme des dann angezündeten Gases ist sehr glänzend.

(1) Wöhler (Ann. Ch. Pharm. CI, 362), welcher die Zweckmäßigkeit dieses Verfahrens bestätigt, hält es für besser, die Salzmasse in dem Tiegel erstarren zu lassen, letzteren zu zerschlagen und die Magnesiumkugeln durch Wasser von anhängender Salzmasse zu befreien (noch blanker werden sie in einer verdünnten Lösung von Chlorammonium oder kohlen. Ammoniak, die jedoch nur kurz einwirken darf, da das Magnesium sich darin löst). Die Reduction in dieser Weise gelang auch mit einem durch Eindampfen der gemischten Lösung von Chlormagnesium und Chlornatrium und Schmelzen des Rückstands bereiteten Doppelsalz.

Magnesia-  
salze.

Kittel (1) fand für wasserhelle, glasartig glänzende, sternförmig vereinigte prismatische Krystalle von *kohlens. Magnesia*, die sich in einer mit einer Lösung von Magnesia in kohlensäurehaltigem Wasser gefüllten verschlossenen Flasche gebildet hatten, die Zusammensetzung  $5 \text{ MgO}, 4 \text{ CO}_2 + 16 \text{ HO}$ .

Die aus einer Chlormagnesiumlösung auf Zusatz eines Ueberschusses von zweifach-kohlens. Kali nach einigen Tagen sich bildenden Krystalle von *kohlens. Magnesia-Kali*  $2 \text{ MgO}, \text{ CO}_2 + \text{KO}, \text{ HO}, 2 \text{ CO}_2 + 8 \text{ HO}$  sind nach Marignac (2) triklinometrisch; bezüglich der näheren Beschreibung müssen wir auf die Abhandlung verweisen.

Aus einer übersättigten Lösung von *schwefels. Magnesia* krystallisirt in der Kälte (3) bald ein Salz  $\text{MgO}, \text{ SO}_3 + 6 \text{ HO}$ , bald ein mit dem gewöhnlichen Bittersalz gleich zusammengesetztes aber durch grössere Löslichkeit und andere Krystallform davon verschiedenes Salz  $\text{MgO}, \text{ SO}_3 + 7 \text{ HO}$ . Marignac (4) fand für das so gebildete Salz mit 6 HO dieselbe Krystallform, die er schon früher (5) für die bei höherer Temperatur krystallisirte Verbindung  $\text{MgO}, \text{ SO}_3 + 6 \text{ HO}$  kennen lehrte. Die leichtlösliche Modification von  $\text{MgO}, \text{ SO}_3 + 7 \text{ HO}$  bildet sechseckige Tafeln, rhomboëdrische Combinationen  $0 \text{ R.} + \text{R.} - 2 \text{ R}$  ( $0 \text{ R.} + \text{R.} = 118^\circ 20'$ ,  $+ \text{R.} : + \text{R.}$  in den Endkanten  $= 80^\circ 40'$ ); die Messungen sind nur annähernde, da die Krystalle bei dem Herausnehmen aus der Flüssigkeit sogleich trübe werden.

Die bisher als Würfel betrachteten Krystalle des Doppelsalzes  $2 \text{ MgCl}, \text{ NH}_4\text{Cl} + 12 \text{ HO}$  sind nach Marignac's (6) optischer und krystallographischer Untersuchung rhombische Combinationen  $\infty \text{ P. } 0 \text{ P}$  ( $\infty \text{ P.} : \infty \text{ P.} = 91^\circ 40'$ ), selten mit  $\infty \bar{\text{P}} \infty$  und untergeordneten Pyramiden  $\text{P}$  und  $\frac{1}{2} \text{ P}$

(1) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 421. — (2) In der S. 5 angef. Abhandl. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1855, 345 ff. — (4) In der S. 5 angef. Abhandl. — (5) Jahresber. f. 1855, 345. — (6) In der S. 5 angef. Abhandl.

Magnesia-  
salze.

( $0P:P = 116^{\circ}25'$ ;  $0P:\frac{1}{2}P = 134^{\circ}49'$ ); einmal wurden Aggregate von Zwillingen erhalten, mit  $\bar{P}\infty$  als Zusammensetzungsfläche. — Die früher (1) als hexagonal betrachteten Krystalle des Doppelsalzes  $2MgCl, KCl + 12HO$  sind nach Marignac gleichfalls rhombisch, doch den Habitus hexagonaler Tafeln zeigend; die vollständigste Combination zeigte  $0P.\infty P.\infty \bar{P}\infty.P.2\bar{P}\infty.\frac{1}{2}P.\bar{P}\infty.\frac{1}{3}P.\frac{2}{3}\bar{P}\infty.\bar{P}\infty$ ; meistens fehlen  $\infty P.\infty \bar{P}\infty$  und  $\bar{P}\infty$ ; die Krystalle sind oft prismatisch verlängert in der Richtung der Brachydiagonale; es ist  $\infty P:\infty P = 119^{\circ}0'$ ,  $0P:P = 110^{\circ}15'$ ,  $0P:\frac{1}{2}P = 126^{\circ}25'$ ,  $0P:\frac{1}{3}P = 137^{\circ}54'$ ,  $0P:2\bar{P}\infty = 109^{\circ}58'$ ,  $0P:\bar{P}\infty = 126^{\circ}1'$ ,  $0P:\frac{2}{3}\bar{P}\infty = 137^{\circ}38'$ . — Obgleich diese beiden Doppelsalze analoge Zusammensetzung haben und ihre Krystalle auch demselben Systeme angehören, zeigt sich doch für sie kein Isomorphismus.

Alumi-  
nium.

Hinsichtlich der Verbesserungen, welche die Gebr. Rousseau und P. Morin für die Aluminiumfabrikation angegeben haben (2) und welche in England für W. E. Newton (3) patentirt worden sind, verweisen wir auf die unten angeführten Aufsätze; ebenso bezüglich eines Aufsatzes von H. Sainte-Claire Deville über die industrielle Anwendung des Aluminiums (4).

Mallett (5) fand  $A$  in zu Paris,  $B$  in zu Berlin dargestelltem Aluminium :

	Al	Fe	Si	Na	Ti
$A$	92,969	4,882	2,149	Spur	Spur?
$B$	96,258	8,298	0,454	Spur	—

Versuche, durch Bestimmung der Quantität Thonerde, welche sich aus einer bekannten Menge solchen Aluminiums erhalten läßt, auf das Atomgewicht des reinen

(1) Vgl. Jahresber. f. 1855, 844. — (2) Aus d. Polytechn. Centralbl. 1857, 887 in Chem. Centr. 1857, 479. — (3) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, April 1857, 808 in Dingl. pol. J. CXLIV, 188. — (4) Aus d. Cosmos, revue encyclopédique, Déc. 1857, XI, 682 u. 705 in Dingl. pol. J. CXLVII, 124. — (5) Institut. 1858, 16.



**Aluminium.** Aluminiums zu schmelzen, führten zu keinem sicheren Resultat.

Buff (1) hat das electrische Verhalten des Aluminiums untersucht und bestätigt gefunden, daß die je nach der Natur der angewendeten Flüssigkeit wechselnde Stellung dieses Metalls in der Spannungsreihe (2), wie auch Heeren (3) erkannt, auf dem Vermögen des Aluminiums beruht, in mehreren Säuren durch Eintauchen (so in Salpetersäure von jeder Concentration) oder unter dem Einfluß eines electrischen Stroms (so in verdünnter Schwefelsäure, wenn z. B. mit Platin in Berührung) passiv und damit electronegativer zu werden. Bezüglich des Verhaltens des Aluminiums in mehreren damit construirten Ketten und der Kraft der letzteren verweisen wir auf die Abhandlung. — Bei Bestimmungen des Leitungswiderstandes, für gleiche Länge und Dicke der Metalle, fand Buff, den des Silbers im Maximum der Leitfähigkeit = 100 gesetzt, ihn für chemisch reines Kupfer = 106, für weiches, aus Kryolith dargestelltes, fast reines Aluminium = 200, für sprödes käufliches Aluminium = 211, für weiches Eisen = 677; in Uebereinstimmung mit dem von Poggendorff (4) für Kupfer und Aluminium, aber nicht mit dem von Deville (5) für Eisen und Aluminium angegebenen Verhältniß der Leitungsvermögen.

H. Sainte-Claire Deville (6) hat die chemischen Eigenschaften des Aluminiums namentlich in Rücksicht auf den Wechsel in den Affinitätsäußerungen je nach der Verschiedenheit der Temperatur betrachtet. Er setzt diese in Zusammenhang damit, daß das Oxyd des Aluminiums eine

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 265; im Ausz. Ann. ch. phys. [8] LI, 505; Arch. ph. nat. XXXVI, 57; Instit. 1858, 84. — (2) Vgl. Wheatstone's Versuche im Jahresber. f. 1855, 222. — (3) Jahresber. f. 1856, 341. — (4) Jahresber. f. 1856, 232. — (5) Jahresber. f. 1854, 334. — (6) Compt. rend. XLIV, 19; Instit. 1857, 1; J. pr. Chem. LXXI, 368; Chem. Centr. 1857, 161. Vgl. Tissier's Bemerkungen Instit. 1857, 19.

schwache Base ist, aber, und zwar namentlich in sehr hoher Temperatur, Affinität zu Basen ausübt. Mit dem Verhalten der Thonerde als schwache Base stehe es in Zusammenhang, daß das Aluminium auf Säuren im Allgemeinen (mit Ausnahme der Salzsäure) nicht oder wenig einwirke, während es durch wässriges Kali oder Natron angegriffen wird. Das Aluminium zersetzt Kalihydrat KO, HO nicht bei der Schmelzhitze des letzteren, kein Oxyd RO unterhalb starker Rothglühhitze. Bei noch höherer Temperatur trete aber die (prädisponirende) Verwandtschaft der Thonerde zu Basen hervor, und hiermit stehe es in Zusammenhang, daß das Aluminium in sehr starker Hitze das Blei- und das Kupferoxyd zersetzt, um Aluminate zu bilden. Schmelzender Salpeter wirkt auf Aluminium nicht ein, außer wenn die Temperatur so hoch ist, daß der Salpeter zersetzt und die Masse alkalisch wird und das Aluminium das Verwandtschaftsbestreben annimmt, ein Aluminat zu bilden. Bei dem Schmelzen von Aluminium mit Salpeter in einem irdenen Tiegel bildet sich kiesels. Alkali und durch dieses Siliciumaluminium, welches stark erhitzt bei Zutritt der Luft mit besonderer Lebhaftigkeit, weil kiesels. Thonerde bildend, verbrennt.

C. Tissier (1) hat, was ihm das Aluminium an besonders merkwürdigen Eigenschaften darzubieten scheint, zusammengestellt; wir heben hier nur hervor, daß nach seinen Beobachtungen darüber, welche Metalle aus ihren Chlorverbindungen durch Aluminium ausgefällt werden, das letztere sich in dieser Beziehung zwischen das Cadmium und das Eisen stelle. Auch H. Masson (2) hat über die Fällung von Metallen aus ihren Lösungen durch Aluminium Versuche angestellt, die nur in ungenügendem Auszuge bekannt geworden sind.

(1) Compt. rend. XLIV, 850. — (2) Compt. rend. XLIV, 1217; Chem. Centr. 1857, 624.

**Thonerde.**

Nach Gaudin (1) läßt sich die Thonerde in der Art in farblosen Krystallen erhalten, daßs man ein Gemenge gleicher Theile von Alaun und schwefels. Kali, welche Substanzen vorher gegläht und gepulvert waren, in einem mit Kienrufs ausgeschlagenen Schmelztiegel während einer Viertelstunde sehr stark im Gebläsefeuer erhitzt. Nach dem Erkalten findet man in der Höhlung des Kienruffs eine mit glänzenden Spitzen besetzte Masse, die aus Schwefelkalium und eingemengten Thonerdekrystallen besteht; letztere (höchstens 1 MM. breit und  $\frac{1}{3}$  MM. dick) werden durch Behandeln der Masse mit warmem verdünntem Königswasser in Form eines feinen Sandes für sich erhalten. Gaudin betrachtet die Bildung dieser Krystalle als darauf beruhend, daßs das Schwefelkalium in der Hitze Thonerde löse; Krystalle der letzteren lassen sich auch erhalten durch Erhitzen von geglähter Thonerde mit Schwefelkalium in einem mit Kohle ausgeschlagenen Tiegel.

**Schwefelaluminium.**

Nach C. W. Vincent (2) bildet sich Schwefelaluminium bei Einwirkung von Schwefelnatrium auf Thonerde in erhöhter Temperatur. Die durch Zusammenschmelzen beider Substanzen, zuletzt bei Rothglühhitze, erhaltene Masse hinterliefs bei dem Behandeln mit Wasser einen schwarzen Rückstand, welcher bei dem Auswaschen in dem Mafse, als das Schwefelnatrium vollständiger entzogen wurde, unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff und Bildung von Thonerdehydrat sich zersetzte, feucht der Luft dargeboten rasch zu Thonerde wurde, an der Luft erhitzt unter Bildung von schwefliger Säure erglühte.

**Jodaluminium.**

R. Weber (3) stellte Jodaluminium durch directe Einwirkung von Jod auf Aluminium dar. In eine starke Glas-

(1) Compt. rend. XLIV, 716; Instit. 1857, 110; Ann. Ch. Pharm. CIII, 92; J. pr. Chem. LXXI, 881; Chem. Centr. 1857, 480. — (2) Phil. Mag. [4] XIV, 127; Chem. Centr. 1857, 719; Instit. 1858, 31; Arch. ph. nat. XXXVI, 358. — (3) Pogg. Ann. CI, 465; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 191; Chem. Centr. 1857, 638.

röhre wurde Aluminiumfeile gebracht, darauf die 10- bis 11fache Menge Jod, die Röhre zugeschmolzen und durch vorsichtiges Erwärmen die Verbindung eingeleitet, welche unter starker Licht- und Wärmeentwicklung vor sich geht. Durch Sublimation des noch unverbundenen Jods zu dem überschüssig vorhandenen Aluminium und nachherige Sublimation des gebildeten Jodaluminiums in den kälteren Theil der Röhre wurde letzteres rein erhalten in Form weißer Krystallblättchen von der Zusammensetzung  $\text{Al}_2\text{J}_3$ , die zu einer dünnen strahlig-krystallinisch erstarrenden Flüssigkeit schmelzen. An der Luft raucht die Verbindung stark und zerfließt zu öligen Tropfen; an der Luft erhitzt zersetzt sie sich leicht unter Freiwerden von Jod. In Wasser löst sie sich unter heftiger Erhitzung zu einer klaren Flüssigkeit, die bei dem Verdampfen im leeren Raum über Schwefelsäure einen weißen Rückstand läßt (dieser raucht nicht an der Luft, zerfließt leicht, zersetzt sich bei dem Erhitzen in einer Glasröhre unter Entweichen von Wasser, Jodwasserstoff und freiem Jod, während Thonerde als Rückstand bleibt), bei Einwirkung der Luft aber rasch sich bräunt. Auch in wasserfreiem Alkohol ist das Jodaluminium löslich. Wird sein Dampf bei abgeschlossener Luft zu gepulvertem wasserfreiem Jodkalium geleitet, so verbindet es sich mit diesem; die durch starkes Erhitzen von dem überschüssigen Jodaluminium befreite Verbindung  $\text{Al}_2\text{J}_3 + \text{KJ}$  ist eine wachsglänzende durchscheinende krystallinische Masse, welche leicht schmilzt, schwer flüchtig zu sein scheint, durch starkes Erhitzen nicht zerlegt wird, in Wasser sich unter starker Erwärmung vollständig auflöst.

Zur Vervollständigung dieser Angaben hat Weber später (1) noch Folgendes mitgetheilt. Das Jodaluminium entsteht auch bei dem Erhitzen von Aluminiumpulver mit Jodsilber in einer zugeschlossenen Röhre; wenn das Jodsilber zu erweichen beginnt tritt eine ziemlich heftige Reac-

(1) Pogg. Ann. CIII, 259; im Auss. Chem. Centr. 1858, 365.

Jod-  
aluminium.

tion ein, und ein Theil des dabei entstehenden Jodaluminiums sublimirt in den kälteren Theil der Röhre. Das durch öftere Sublimation über metallisches Aluminium von freiem Jod befreite Jodaluminium ist eine schneeweiße, bei etwa  $185^{\circ}$  schmelzende Krystallmasse; sein Siedepunkt liegt höher als der des Quecksilbers; es löst sich in Schwefelkohlenstoff zu einer rauchenden Flüssigkeit und aus der warm gesättigten Lösung scheiden sich bei dem Erkalten Krystalle ab. Die Zersetzung bei dem Erhitzen an der Luft erfolgt auch ohne Mitwirkung von Feuchtigkeit; durch den Sauerstoff der Luft wird Thonerde gebildet und Jod ausgeschieden, und deshalb ist das Jodaluminium in lufthaltigen Röhren nur dann zu einem rein weißen Sublimat zu verflüchtigen, wenn man zur Bindung des freiwerdenden Jods etwas metallisches Aluminium zugiebt. Der aus der Lösung des Jodaluminiums in kalt erhaltenem Wasser durch Verdunsten über Schwefelsäure im leeren Raum erhaltene weiße Rückstand ergab die Zusammensetzung  $\text{Al}_2\text{J}_3 + 12\text{HO}$ ; eine diesem Rückstand ähnliche Masse bleibt auch, wenn eine Lösung von Thonerdehydrat in kochender wässriger Jodwasserstoffsäure in gleicher Weise verdunstet wird. — Bei dem Versuch, eine dem S. 155 beschriebenen Jodaluminiumkalium entsprechende Baryumverbindung darzustellen, ergab es sich, daß die durch Zusammenschmelzen von Jodaluminium und Jodbaryum erhaltene Masse in höherer Temperatur fast alles Jodaluminium entweichen läßt. Jodaluminium, bei Abschluß aller Luft der Einwirkung von trockenem Ammoniakgas ausgesetzt, absorbiert viel davon (mindestens 1 Aeq.), unter Bildung eines voluminöseren lockeren weißen Pulvers, das bei dem Erwärmen und an der Luft einen Theil des absorbirten Gases entweichen läßt, in Wasser sich nicht löst, bei dem Kochen mit Wasser die Thonerde sich vollständig ausscheiden und mit den Wasserdämpfen noch viel Ammoniak entweichen läßt. Eine Verbindung von Jodaluminium mit Schwefelwasserstoff liefs sich nicht erhalten.

Bromaluminium stellte Weber (1) dar durch allmählig eingeleitete Einwirkung von Brom auf Aluminium (die Verbindung tritt unter Feuererscheinung ein), und Sublimiren des Products mit einem kleinen Ueberschuß von Aluminium in einer verschlossenen Röhre, bis das Sublimat nicht mehr durch freies Brom gefärbt war. Das Bromaluminium  $\text{Al}_2\text{Br}_3$  wurde so als ein Aggregat glänzender Blättchen erhalten, ist weicher als die Jodverbindung, schmilzt bei etwa  $90^\circ$  zu wasserheller Flüssigkeit, siedet bei etwa  $265$  bis  $270^\circ$ , wird gleichfalls durch den Sauerstoff der Luft beim Erhitzen zer-  
 setzt. Es löst sich leicht in Schwefelkohlenstoff zu an der Luft stark rauchender Flüssigkeit. In Wasser löst es sich unter Erwärmung; bei dem Verdunsten der Lösung im leeren Raum über Schwefelsäure scheiden sich zuerst Krystallnadeln aus und dann erstarrt sie zu einer weißen Masse  $\text{Al}_2\text{Br}_3 + 12\text{HO}$ . Durch Zusammenschmelzen von Bromaluminium und Bromkalium in einer verschlossenen Röhre und Austreiben des Ueberschusses an ersterem durch stärkere Hitze wurde die, der Jodverbindung ganz ähnliche, Verbindung  $\text{Al}_2\text{Br}_3 + \text{KBr}$  erhalten. Das Bromaluminium absorbiert Ammoniak; das entstehende lockere weiße Pulver giebt an der Luft und beim Erwärmen Ammoniak ab, beim Erhitzen desselben sublimirt, ohne daß Schmelzung eintritt, der größte Theil zu einer weißen Masse, die in Wasser sich nicht löst, beim Kochen mit Wasser die Thonerde vollständig ausscheidet und noch Ammoniak entweichen läßt. Das Bromaluminium absorbiert auch langsam Schwefelwasserstoffgas, unter Bildung einer gelblich weißen Masse, die schmelzbar ist und bei stärkerem Erhitzen einen Theil des absorbirten Gases entweichen läßt.

Deville und Troost (2) beobachteten, daß Chloraluminiumdampf sich zu farblosen hexagonalen-Tafeln, anscheinend rhomboëdrischen Combinationen, verdichtete.

(1) Pogg. Ann. CIII, 264; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 865. —  
 (2) In der S. 11 angef. Abhandl.

R. Weber (1) fand, daß das durch Einwirkung von Chlor auf Aluminium erhaltene gelb gefärbte Chloraluminium bei wiederholtem Erhitzen mit etwas Aluminium und Sublimiren zu einer schneeweißen Masse wurde; er bespricht, ob die gewöhnliche Färbung des Chloraluminiums auf einer Beimischung von Eisenchlorid oder vielleicht anderer Verunreinigungen beruhe.

**Zirkonium.** Bezüglich der Dampfdichte des Chlorzirkoniums und der daraus für das Atomgewicht des Zirkoniums sich ergebenden Folgerungen vgl. S. 11 f.

**Zirkonerdesalze.** C. M. Warren (2) hat den bisher bekannten Verbindungen von Schwefelsäure und Zirkonerde eine neue hinzugefügt. Der durch Fällung einer Lösung von neutraler schwefels. Zirkonerde mit einer gesättigten Lösung von schwefels. Kali erzeugte, von der überstehenden Flüssigkeit getrennte Niederschlag löste sich bei dem Auswaschen mit kaltem Wasser fast vollständig; in dem Waschwasser bildete sich allmählig ein neuer krystallinischer Niederschlag, welcher (bei 100° getrocknet) nach dem Aequivalentverhältniß  $4 \text{ Zr}_2\text{O}_3, \frac{1}{3} \text{ KO}, 3\frac{1}{3} \text{ SO}_3, 11 \text{ HO}$  zusammengesetzt befunden wurde. — Als Zirkonerde mit dem 5 fachen Gewichte sauren schwefels. Kali's geschmolzen, der Masse nach dem Erkalten ein Ueberschuß von Schwefelsäure zugesetzt, die überschüssige freie Schwefelsäure bei niedriger Temperatur größtentheils verdampft und der erkaltete Rückstand während etwa 24 Stunden mit ziemlich viel kaltem Wasser behandelt wurde, gingen etwa  $\frac{2}{3}$  desselben in Lösung, aber dann bildete sich in der Flüssigkeit ein neues krystallinisches Salz, welches von dem noch ungelösten Theil der Masse, weil feiner zertheilt, durch Abgießen mit der Flüssigkeit getrennt werden konnte. Das krystallinische Salz wird durch Wasser zersetzt; es ergab, zwischen Fliesspapier ausgepresst und bei 100° getrocknet,

(1) Pogg. Ann. CIII, 269. — (2) Pogg. Ann. CII, 449.

eine dem Aequivalentverhältnifs  $4 \text{ Zr}_2\text{O}_3$ ,  $2 \text{ KO}$ ,  $7 \text{ SO}_3$ ,  $9 \text{ HO}$  annähernd entsprechende Zusammensetzung; es kann auch unmittelbar durch Fällung einer verdünnten Lösung von neutraler schwefels. Zirkonerde mit saurem schwefels. Kali erhalten werden. Der ungelöst gebliebene Theil der Masse ergab, ebenso von der Flüssigkeit befreit und getrocknet, das Aequivalentverhältnifs  $2 \text{ Zr}_2\text{O}_3$ ,  $3 \text{ KO}$ ,  $7 \text{ SO}_3$ ,  $9 \text{ HO}$ .

Wöhler hatte früher (1) zur Darstellung von kry- Silicium.  
stallinischem Silicium das Verfahren angegeben, Aluminium mit dem 20- bis 40fachen Gewicht Fluorsiliciumnatrium bei guter Glühhitze zusammenzuschmelzen und das in dem erkalteten Regulus enthaltene krystallinische Silicium durch Ausziehen des Aluminiums mit Salzsäure und von vorhandener Kieselsäure mit Flusssäure zu isoliren. Er hat später gefunden (2), daß die Anwendung des Fluorsiliciumnatriums umgangen werden kann, wenn man das Aluminium mit dem 5fachen Gewichte Wasserglas und dem 10fachen Gewichte Kryolith in einem hessischen Tiegel zusammenschmilzt und die Masse etwa  $\frac{1}{2}$  Stunde lang im Fluß erhält. Von dem Gemenge der Pulver von geschmolzenem Wasserglas und Kryolith wird die Hälfte in einen hessischen Tiegel geschüttet, darauf das Aluminium gelegt, darauf die andere Hälfte des Gemenges geschüttet. Man erhält dunkel eisenschwarze, mit Silicium ganz gesättigte und an der Oberfläche mit glänzenden 3- und 6seitigen Tafeln

(1) Jahresber. f. 1856, 346. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 382; J. pr. Chem. LXXI, 447; Chem. Centr. 1857, 816. Wie Wöhler weiter mittheilt (Ann. Ch. Pharm. CIV, 107; Ann. ch. phys. [3] LII, 288), läßt sich auch amorphes Silicium in einem Thontiegel darstellen. Man mischt Fluorsiliciumnatrium mit etwa gleich viel geglühtem Chlornatrium, mengt in kleine Stücke zerschnittenes Natrium hinzu, schüttet das Gemenge in einen glühenden Tiegel, welcher dann bedeckt und bis zu schwachem Glühen erhitzt wird; nach dem Erkalten wird die Masse mit salzsäurehaltigem Wasser ausgekocht und das Silicium zuletzt noch mit Flusssäure gereinigt.



**Silicium.** von Silicium bedeckte regulinische Massen. Dieselben sind bei der Temperatur, bei welcher sie sich bildeten, nicht wieder schmelzbar; in einem offenen Tiegel lange bei starker Glühhitze erhalten schmelzen oder oxydiren sie sich nicht; glühend in kaltes Wasser geworfen lassen sie ungefähr ihr halbes Volum an Aluminium als zusammenhängende Masse ausfließen (die behufs neuer Darstellungen von Silicium wieder angewendet werden kann), und es bleibt das Silicium als eine mit leeren Räumen erfüllte, zackig krystallinische Masse von der ursprünglichen Form.

Nach H. Sainte-Claire-Deville und Caron (1) ist das Silicium auch in geschmolzenem Zink löslich und scheidet es sich aus dieser Lösung krystallinisch ab. Zur Darstellung von krystallinischem Silicium empfehlen sie, ein sorgfältig zubereitetes Gemenge von 3 Th. Fluorsiliciumkalium, 1 Th. in kleine Stücke zerschnittenem Natrium und 1 Th. gekörntem Zink in einen rothglühenden irdenen Tiegel einzutragen, nach der Reduction des Siliciums den Tiegel zum Rothglühen zu erhitzen bis die Schlacke vollständig geschmolzen ist (doch darf die Hitze nicht bis zum Verdampfen des Zinks gesteigert werden), und ihn dann langsam erkalten zu lassen; die aus dem zerschlagenen Tiegel herausgenommene Zinkmasse ist vollständig und namentlich in ihrem oberen Theile von langen Nadeln von Silicium (in der Richtung einer octaëdrischen Axe an einander gereihter Octaëder) durchdrungen; diese Nadeln bleiben bei dem Behandeln der Masse mit Salzsäure ungelöst und werden dann noch mit Salpetersäure ausgekocht. Das Zink hält bei dem Erstarren nur Spuren von Silicium zurück. Bei sehr starkem Erhitzen der aus Zink und Silicium bestehenden Masse verdampft das Zink vollständig und das Silicium schmilzt dann auch.

(1) Compt. rend. XLV, 168; Instit. 1857, 258; Arch. ph. nat. XXXVI, 71; Ann. Ch. Pharm. CIV, 282; J. pr. Chem. LXXII, 205; Dingl. pol. J. CXLVII, 122; Chem. Centr. 1857, 637.

Deville und Caron theilen noch von Untersuchungen, die sie bezüglich der Legirungen des Siliciums mit anderen Metallen begonnen haben, folgende Resultate mit. Mit dem Eisen giebt das Silicium dem Gufseisen oder dem Stahl vergleichbare Massen. Eine weifse, äufserst harte Legirung mit Kupfer bildete sich bei der Darstellung von Silicium durch Einwirkung von Chlorsilicium auf Natrium in Kupferschiffchen, letztere bekleidend. Eine weifse, sehr harte und spröde Kupferlegirung, mit 12 pC. Silicium, wurde dargestellt durch Zusammenschmelzen von 3 Th. Fluorsiliciumkalium (1), 1 Th. Natrium und 1 Th. Kupferdrehspänen bei so hoher Temperatur, dafs auf dem geschmolzenen Metall eine dünnflüssige Schlacke schwimmt; diese Legirung ist leichter schmelzbar als Silber und diente zur Darstellung anderer, an Kupfer reicherer Legirungen. Eine Kupfersiliciumlegirung mit 4,8 pC. Silicium ist schön hell-bronzefarbig, von gleicher Schmelzbarkeit mit gewöhnlicher Bronze, etwas weniger hart als Eisen, sehr dehnbar, in Drahtform mindestens von gleicher Festigkeit mit Eisen, bearbeitbar wie letzteres Metall. Mit dem Gehalt an Silicium in den Kupferlegirungen nimmt die Härte zu, die Dehnbarkeit ab. Diese Legirungen enthalten stets das Silicium gleichförmig durch ihre ganze Masse hindurch und geben durch Saigerung Nichts ab. Deville und Caron benennen das durch Legirung mit Silicium veränderte Kupfer als *Kupferstahl*. Mit dem Blei scheint sich das Silicium nicht zu vereinigen.

Zur Entscheidung der Frage, welches das Atomgewicht des Siliciums und ob die Formel der Kieselsäure  $\text{SiO}_3$  (= 45) oder  $\text{SiO}_2$  (= 30) oder  $\text{SiO}$  (= 15) zu schreiben sei, hat Ph. Yorke (2) Versuche darüber angestellt,

- (1) Bei Anwendung eines Gemenges von Sand und Kochsals an der Stelle des Fluorsiliciumkaliums geht die Reduction weniger leicht vor sich.  
 — (2) Phil. Trans. f. 1857, 538; im Ausz. Chem. Gaz. 1857, 279; Phil. Mag. [4] XIV, 476; Pharm. J. Trans. XVII, 240; Instit. 1858, 83.

**Kieselsäure.** wieviel Kohlensäure aus kohlenst. Alkalien bei dem Schmelzen derselben mit einer bekannten Menge Kieselsäure ausgetrieben wird. Frühere Versuche von H. Rose hatten ergeben, daß bei dem Schmelzen von Kieselsäure mit überschüssigem kohlenst. Kali der Sauerstoff der austretenden Kohlensäure dem der Kieselsäure gleich ist. Hiermit übereinstimmend fand Yorke (jedesmal im Mittel mehrerer Versuche), daß 22 Th. Kohlensäure ( $= \text{CO}_2$ ) ausgetrieben werden aus kohlenst. Kali durch 30,7, aber aus kohlenst. Natron durch 21,3 und aus kohlenst. Lithion durch 14,99 Th. Kieselsäure. Jene Frage ist somit auf diese Art nicht entscheidbar. Versuche, das Äquivalentgewicht der Kieselsäure aus der Menge des beim Erhitzen mit Alkalihydraten entweichenden Wassers zu ermitteln, ergaben dafür bei Anwendung von Kalihydrat 30,8, bei Anwendung von Natronhydrat 17,2. — Die durch Zusammenschmelzen von 23 Th. Kieselsäure mit 54 Th. kohlenst. Natron erhaltene Masse war krystallinisch; die wässerige Lösung derselben gab bei dem Verdunsten im leeren Raum ein krystallisiertes Salz, dessen Zusammensetzung (nach Abzug von 5 pC. kohlenst. Natron als  $\text{NaO}$ ,  $\text{CO}_2 + 10 \text{HO}$ ) nahezu der Formel  $\text{NaO}$ ,  $\text{SiO}_2 + 7 \text{HO}$  entsprach. Ein krystallinisches Salz mit gleichem Verhältniß von Säure und Base wurde erhalten aus einer Lösung von Kieselerdehydrat in Natronlauge. Bei etwa  $150^\circ$  wurden diese Salze wasserfrei. — Yorke neigt der Ansicht zu, die Kieselsäure könne, je nach der Anwesenheit von Wasser oder der Natur der vorhandenen Base, verschiedene Äquivalentgewichte haben.

Boedeker (1) hat erörtert, daß nach der Dampfdichte der Siliciumverbindungen wie auch nach der spec. Wärme der Dämpfe derselben und den S. 20 ff. besprochenen Beziehungen dieser Eigenschaft zur Dampfdichte und Zusammensetzung für Siliciumchlorid sich die Formel  $\text{Si}_2\text{Cl}_4$  (einer Condensation des Dampfes auf 4 Vol. entsprechend),

(1) In der S. 16 angef. Schrift.

für Kieselsäure  $\text{Si}_2\text{O}_4$  u. s. w. ( $\text{Si} = 14$ ) mit größter Wahrscheinlichkeit ergebe. Er hat in einer besonderen Schrift (1) dargelegt, wie sich unter Annahme der Formel  $\text{Si}_2\text{O}_4$  für die Kieselsäure die chemischen Formeln für die natürlich vorkommenden Silicate gestalten; wir müssen auf diese Schrift selbst verweisen.

Silicate.

Damour (2) hat für verschiedene Zeolithe (Harmotom, Brewsterit, Faujasit, Chabasit, Gmelinit, Levyn, Analcim) untersucht, wie ihr Wassergehalt in trockener Luft oder bei dem Erwärmen abnimmt und wie sie dann feuchter Luft ausgesetzt wieder Wasser anziehen. Er fand, daß alle diese Zeolithe, mit Ausnahme des Analcims, beträchtliche Mengen ihres Wassergehalts und manchmal den ganzen Wassergehalt verlieren, wenn sie in eine wasserfreie Atmosphäre gebracht oder Temperaturen zwischen  $40^\circ$  und der Rothglühhitze ausgesetzt werden, und daß sie nach dieser Entwässerung bei dem Verweilen in gewöhnlicher Luft fast alles Wasser, welches sie verloren, wieder aufnehmen können; ferner, daß es für jede Zeolith-Varietät eine Temperatur giebt, deren Ueberschreitung zur Folge hat, daß nun die Wiederaufnahme des Wassers an freier Luft beeinträchtigt ist. Die Leichtigkeit, mit welcher ein Zeolith seinen Wassergehalt abgiebt, stehe im geraden Verhältniß zur Größe des letzteren.

Feichtinger (3) stellte Versuche an über die Zersetzbarkeit natürlicher Silicate durch Ammoniaksalze. Die Silicate wurden fein gepulvert während 14 Tagen mit den wässrigen Lösungen der Ammoniaksalze in Berührung gelassen. Bei Einwirkung von salpeters. Ammoniak auf Stilbit und Hornblende, und von Chlorammonium auf Chlorit und Granaten gingen geringe Mengen Kalk oder Magnesia in Lösung über; bei der Einwirkung von kohlen.

(1) Die Zusammensetzung der natürlichen Silicate; Göttingen 1857.

— (2) Compt. rend. XLIV, 975; Chem. Centr. 1857, 561. — (3) Ann. Ch. Pharm. CII, 858; Chem. Centr. 1857, 788.

Ammoniak auf Analcim und Feldspath wurde etwas Alkali aus den Mineralien ausgezogen. — H. Ludwig (1) untersuchte das Verhalten feingeriebener Feldspathe und Feldspathgesteine gegen Wasser; er fand, daß jene Silicate namentlich bei dem Kochen mit Wasser etwas Alkali an dasselbe abgeben.

Glas.

Nach Daubrée (2) wird Glas bei wochenlanger Einwirkung von Wasser oder Wasserdampf bei etwa  $400^{\circ}$ , in starken, dicht verschlossenen eisernen Gefäßen, zu einer aufgeschwollenen weißen kaolinartig aussehenden Masse, die indessen fast nur aus krystallinischen Theilchen zusammengesetzt ist. Es fanden sich darin viele Krystalle von Quarz; ferner dünne spiefsige Krystalle, welche nahezu die Zusammensetzung des Wollastonits ergaben (53 pC. Kieselsäure, 46 pC. Kalk und eine Spur Magnesia); endlich Körner eines durch Salzsäure zersetzbaren wasserhaltigen Doppelsilicats von Kalk und Natron. Die Flüssigkeit, in welcher das Glas diese Umwandlung erlitten hatte, enthielt Kieselsäure und Natron in dem Aequivalentverhältniß  $3 \text{ NaO}, \text{SiO}_2$  gelöst. Die Menge des Wassers betrug bei den Versuchen, wo diese Resultate erhalten wurden, höchstens die Hälfte von dem Gewicht des Glases; letzteres zeigte sich da wo es von dem flüssigen Wasser berührt wurde, und da, wo der Wasserdampf auf es einwirkte, in ganz gleicher Weise umgewandelt (3). Daubrée spricht

(1) Arch. Pharm. [2] XCI, 147; Chem. Centr. 1857, 829. — (2) Ann. min. [5] XII, 298; im Auss. Compt. rend. XLV, 792; Instit. 1857, 879. — (3) Wir führen hier noch folgende Angaben Daubrée's über die Zersetzung und Bildung von Silicaten unter dem Einfluß von Wasser bei höherer Temperatur an. Als Obsidian mit Wasser in einer Glasröhre, die in einer dicht verschlossenen eisernen Röhre sich befand, längere Zeit auf etwa  $400^{\circ}$  erhitzt wurde, verwandelte sich der Obsidian in eine grauliche trachytartige Masse, deren Pulver mikroskopische Feldspathkrystalle, die namentlich denen des Ryakoliths ähnlich waren, zeigte. Krystallisirte Silicate (glasiger Feldspath, Oligoklas, Glimmer, Augit z. B.) wurden unter denselben Umständen nicht angegriffen; es setzte sich nur

sich dagegen aus, daß die nach der Umwandlung vorgefundenen Krystalle in dem Glas bereits präexistirt hätten, und er sucht zu zeigen, daß auch Leydolt's Versuche (1), bei welchen Glas mit Flusssäuredämpfen angeätzt wurde, nicht die Präexistenz von Krystallen im Glas darthun, sondern daß hier ein Theil der Oberfläche des Glases durch sich krystallinisch ablagerndes Fluorsiliciumkalium gedeckt und gegen weiteres Aetzen geschützt worden sei und so Krystallzeichnungen auf dem Glas veranlaßt worden seien.

Glas.

A. Vogel d. j. (2) machte Mittheilungen über den Gewichtsverlust, welchen Glas erleidet, wenn es in einer flackernden Flamme trübe wird.

Terreil (3) untersuchte Glas, welches bei dem langsamen Erkalten eines Glasofens zu Clichy-la-Garenne in den Häfen vollständig krystallinisch geworden war; in

auf ihnen Quarz, von der Zersetzung des Glases herrührend, ab. Als reiner Kaolin ebenso mit Wasser von Plombières (welches u. a. kiesel. Alkalien und kiesel. Kalk enthält) erhitzt wurde, wandelte er sich zu einer aus kleinen Prismen bestehenden Masse um, welche Glas ritzen, durch Salzsäure nicht angegriffen wurden, und nach Daubrée ein feldspathartiges Silicat von Thonerde und Alkali waren; ihnen waren einige Quarzkrystalle beigemengt. Als eingedampft Wasser von Plombières während 8 Tagen in einer Glasröhre in der angegebenen Weise erhitzt wurde, bekleidete sich die Wandung der, übrigens nur oberflächlich angegriffenen, Glasröhre mit Quarzkryställchen und einem chalcedonartigen Absatz; Daubrée leitet hier die Ausscheidung der Kieselsäure vorzugsweise aus der Zersetzung des kiesel. Alkali's des angewendeten Wassers ab. Eine aus Glas durch längeres Erhitzen desselben mit eingedampftem Wasser von Plombières entstandene weißliche Masse enthielt viele kleine Diopsidkrystalle (diese ergaben 51 pC. Kieselerde, 26 Kalk, 22 Eisenoxydul, Spuren von Magnesia). Daubrée theilt auch noch mit, daß das Mineralwasser von Plombières, das mit einer Temperatur von 70° aus Granit quillt, in Höhlungen des Mörtels von altem Mauerwerk einer Leitung durchsichtigen Hyalith abgesetzt und zugleich hier Warzen und Stalactiten gebildet hat, welche mit Apophyllitkryställchen bekleidet sind. — (1) Vgl. Jahresber. f. 1852, 370. — (2) N. Jahrb. Pharm. VII, 368. — (3) Compt. rend. XLV, 698; Dingl. pol. J. CXLVIII, 58.

Glas. Hohlräumen zeigten sich kleine durchsichtige Krystalle. Mit der Zusammensetzung dieses krystallinischen Glases (*A*) vergleicht Terreil die eines durchsichtigen Bouteillenglases (*B*), welches aus denselben Materialien und nach denselben Verhältnissen bereitet war :

	Sp. G.	SiO <sub>2</sub>	CaO	MgO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	NaO	KO	MnO
<i>A</i>	2,824	55,85	24,14	7,68	2,22	1,06	8,47	0,63	Spur
<i>B</i>	2,724	56,84	21,15	6,87	8,64	2,59	8,69	0,40	Spur

Terreil fand noch *A* für den krystallinisch gewordenen und *B* für den durchsichtig gebliebenen Theil eines und desselben Stückes Glas, welches unter anderen Umständen auf derselben Glashütte erhalten worden war :

	Sp. G.	SiO <sub>2</sub>	CaO	MgO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Alkalien	MnO
<i>A</i>	2,857	63,67	18,65	6,12	4,98	0,71	5,87	Spur
<i>B</i>	2,610	62,40	18,14	4,47	7,21	2,66	5,12	Spur

Neue Siliciumverbindungen.

Buff und Wöhler (1) haben eine Reihe neuer Siliciumverbindungen kennen gelehrt.

Wird ein starker electricischer Strom durch siliciumhaltiges Aluminium als positiven Pol in Chlornatriumlösung geleitet, so entwickelt sich an dem Aluminium ein oft selbstentzündliches Gas, eine Mischung von Wasserstoffgas und *Siliciumwasserstoffgas*. Die Bildung dieser Verbindung und der paradoxe Umstand, dafs in diesem Falle an beiden Polen nur Wasserstoffgas auftritt, beruht darauf, dafs sich an dem positiven Pole gleichzeitig Chloraluminium und Thonerde bilden, welche letztere mit dem ersteren zu einem basischen Salze verbunden aufgelöst bleibt. Wird siliciumhaltiges Aluminium als negativer Pol angewendet, so bildet sich kein Siliciumwasserstoffgas. Letzteres liefs sich nicht

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 218, CIV, 94; Ann. ch. phys. [8] LII, 257; im Auss. Pogg. Ann. CII, 318; Chem. Centr. 1857, 775; Arch. Pharm. [2] XCII, 284; Arch. ph. nat. XXXVI, 255 u. [nouvelle période] I, 79; vorläufige Anzeige der Resultate Ann. Ch. Pharm. CII, 128; Compt. rend. XLIV, 884, 1844; Instit. 1857, 187, 222; J. pr. Chem. LXXI, 179, 445.

frei von beigemengtem Wasserstoffgas erhalten, und seine Zusammensetzung deshalb nicht ermitteln. Auf rein chemischem Wege liefs sich das Siliciumwasserstoffgas bis jetzt nur durch Auflösen von siliciumhaltigem Aluminium oder siliciumhaltigem Mangan in verdünnter Salzsäure erhalten (doch entsteht es hierbei nur in kleiner Menge und mit so viel freiem Wasserstoff gemischt, dafs das Gas nicht mehr selbstentzündlich ist) und (gleichfalls in sehr kleiner Menge) durch Erhitzen von Siliciumoxydhydrat (vgl. S. 169 f.). Auch bei der Bildung der Verbindung in der erst angegebenen Weise ist der Gehalt des sich entwickelnden Gases an ihr und damit die Entzündlichkeit desselben wechselnd; die reichlichste Ausbeute an selbstentzündlichem Gase wurde bei Anwendung von siliciumreicherem Aluminium erhalten; bei Steigerung der Temperatur der Chlornatriumlösung im Verlauf der Zersetzung wurde das sich entwickelnde Gas ärmer an Siliciumwasserstoff und nicht mehr selbstentzündlich. Das Siliciumwasserstoffgas ist in reinem luftfreiem Wasser und in Salzwasser unlöslich; verdünnte Schwefelsäure und Salzsäure lassen es unverändert; mit Aetzkallilösung geschüttelt wird es schon bei gewöhnlicher Temperatur und zwar unter Volumvermehrung zersetzt. Es entzündet sich mit Luft in Berührung gebracht von selbst und verbrennt mit weifser Flamme unter Bildung eines Rauchs von weifser Kieselsäure; eine gegen die Flamme gehaltene weifse Fläche beschlägt mit braunem Silicium. Läfst man dem über Salzwasser abgesperrten Gas eine Blase reines Sauerstoffgas zutreten, so tritt augenblicklich Explosion unter Feuererscheinung ein, während sich der ganze vom Gas eingenommene Raum mit einem weissen Nebel erfüllt. Mit Chlor entzündet es sich ähnlich und zwar noch leichter als mit Sauerstoff. Bei dem Durchleiten des Gases durch ein glühendes Glasrohr tritt Zersetzung unter Beschlag der Glaswandung mit braunem Silicium ein; ebenso erfolgt Zersetzung der Verbindung unter Abscheidung von Silicium, wenn ein in dem Gase befindlicher dünner und langer Pla-

Neue Siliciumverbindungen.



Neue Siliciumverbindungen.

tindraht mittelst des electrischen Stroms zum Glühen gebracht wird; bei dieser Zersetzung findet Volumvergrößerung statt.

Wird getrocknetes Chlorwasserstoffgas über krystallinisches Silicium geleitet, das in einer langen Glasröhre nicht bis zum sichtbaren Glühen der letzteren erhitzt ist (bei höherer Temperatur bildet sich viel Siliciumchlorid  $\text{SiCl}_4$ ), so bildet sich *Siliciumchlorür-Chlorwasserstoff*  $\text{Si}_2\text{Cl}_6 + 2 \text{HCl}$ ; dieses wird in einer durch eine Kältemischung abgekühlten U-förmigen Röhre verdichtet, während Wasserstoffgas entweicht, das bei dem Einleiten in Wasser durch den Gehalt an Dampf der eben genannten Verbindung das unten zu besprechende Siliciumoxyd als weiße Substanz in reichlicher Menge sich abscheiden läßt. Die condensirte Flüssigkeit wird durch fractionirte Rectification gereinigt (ihr Siedepunkt stieg dabei von 28 oder 30° bis über 60 oder selbst zu 92°); das Hauptproduct ist Siliciumchlorür-Chlorwasserstoff, eine farblose, leicht bewegliche, an der Luft stark rauchende Flüssigkeit von 42° Siedepunkt und 1,65 spec. Gew. In Berührung mit Wasser wird diese Verbindung augenblicklich zu Chlorwasserstoff und weißem Siliciumoxyd zersetzt; von absolutem Alkohol und von Aether wird ihr Dampf reichlich und ohne Ausscheidung von Oxyd aufgenommen, und es entstehen rauchende Lösungen, welche über Schwefelsäure und Kalkhydrat verdunstend einen weißen erdigen oder einen durchscheinenden Rückstand lassen. Der Dampf der Verbindung ist so entzündlich wie Aetherdampf und verbrennt, mit Sauerstoffgas gemischt und durch den electrischen Funken entzündet, mit heftiger Explosion unter Bildung von Kieselsäure, Siliciumchlorid und Chlorwasserstoff. Bei dem Durchleiten des Dampfes durch ein glühendes Rohr wird er zu amorphem Silicium, Siliciumchlorid und Chlorwasserstoff zersetzt; bei dem Ueberleiten des Dampfes über schmelzendes Aluminium wird er zersetzt unter Abscheidung von Silicium und Freiwerden von Wasserstoffgas.

*Siliciumbromür-Bromwasserstoff*,  $\text{Si}_2\text{Br}_3 + 2\text{HBr}$ , wurde mit Anwendung von Bromwasserstoffgas in entsprechender Weise wie die vorhergehende Verbindung erhalten. Es ist eine dieser sehr ähnliche, an der Luft stark rauchende, mit Wasser sich zersetzende Flüssigkeit von ungefähr 2,5 spec. Gew. — *Siliciumjodür-Jodwasserstoff*,  $\text{Si}_2\text{J}_3 + 2\text{HJ}$ , wurde gleichfalls in ganz entsprechender Weise erhalten. Diese Verbindung ist ein dunkelrother krystallinischer Körper, leicht schmelzbar und bei dem Erkalten krystallinisch erstarrend; an der Luft raucht sie, wird zuerst zinnoberoth und dann weiß; in Wasser zersetzt sie sich ebenso wie die beiden vorhergehenden Verbindungen, doch langsamer; in Schwefelkohlenstoff löst sie sich reichlich, und sie kann aus der blutrothen Lösung wieder krystallisirt erhalten werden.

Neue Siliciumverbindungen.

Bei der Zersetzung der vorhergehenden Verbindungen mit Wasser entsteht *Siliciumoxydhydrat*,  $\text{Si}_2\text{O}_3 + 2\text{HO}$ ; dieses wird, wie oben angegeben, in Menge als Nebenproduct bei der Bereitung der Chlorverbindung erhalten, wenn man das aus dem unter  $0^\circ$  abgekühlten Condensationsgefäße fortgehende, mit dem Dampf der Chlorverbindung gesättigte Wasserstoffgas durch stark abgekühltes Wasser leitet, die hier ausgeschiedene Substanz abfiltrirt, mit eiskaltem Wasser auswascht, zwischen Fließpapier allmählig stark auspresst, und bei gewöhnlicher Temperatur, am besten über Schwefelsäure, trocknen läßt. Das Siliciumoxydhydrat ist ein schneeweißer voluminöser amorpher Körper, der auf Wasser schwimmt, in Aether untersinkt. Von caustischen oder kohlens. Alkalien, selbst von Ammoniak, wird es unter schäumender Wasserstoffgasentwicklung zu kiesels. Alkali gelöst. Es kann bis  $300^\circ$  ohne Veränderung erhitzt werden; stärker erhitzt entzündet es sich und verglimmt lebhaft und mit phosphorescirendem Lichte, indem sich zugleich Wasserstoffgas entwickelt das sich mit Explosion entzündet. In Sauerstoffgas erhitzt verbrennt es mit glänzender Feuererscheinung. In einem bedeckten Tiegel er-

Neue Siliciumverbindungen.

hitzt hinterläßt es nicht weiße sondern durch amorphes Silicium braun gefärbte Kieselsäure. Wird es bei Luftabschluß oder in Wasserstoffgas erhitzt, so bildet sich Siliciumwasserstoffgas (das entweichende Gas verbrennt unter Ausscheidung von etwas Kieselsäure), aber erst bei einer Temperatur, bei welcher der größte Theil des letzteren zu Wasserstoff und braunem Silicium zersetzt wird. Es ist in Wasser etwas löslich, aber die Lösung befindet sich in fortwährender Zersetzung unter Entwicklung von Wasserstoffgas; frisch bereitet wirkt sie kräftig reducirend, reducirt sie z. B. aus Goldchlorid sogleich metallisches Gold, aus Palladiumchlorür schwarzes Palladium, aus seleniger Säure rothes Selen, aus telluriger Säure graues Tellur u. s. w. Das Siliciumoxydhydrat wird bei dem Uebergießen mit salpeters. Silberoxyd sogleich hellbraun, und bei nachherigem Zusatz von Ammoniak entsteht schwarzes kiesels. Silberoxyd.

Buff und Wöhler heben bei der Anführung der Analysen, aus welchen sie für das Siliciumoxydhydrat die Formel  $\text{Si}_2\text{O}_3 + 2\text{HO}$  ableiten, hervor, daß bei den meisten Analysen der Siliciumgehalt um mehr als  $\frac{1}{2}$  pC. zu hoch gefunden wurde, während die möglichen Fehlerquellen ihn eher zu niedrig geben müßten; ja daß sie Arten von Oxyd analysirt haben, deren Siliciumgehalt um mehr als 2 pC. höher gefunden wurde, als der angegebenen Formel entspricht, welche als die wahre Zusammensetzung ausdrückend betrachtet werden muß, da sie der der Chlorverbindung, aus welcher das Oxydhydrat entsteht, analog ist. Diese Oxyde seien auch auffallend dadurch characterisirt gewesen, daß sie lebhafter verbrannten und zwar mit rother Flamme, und daß sie dabei selbst bei vollem Luftzutritt keine weiße sondern eine durch unverbranntes Silicium mehr oder weniger braungefärbte Kieselsäure hinterließen, so daß sie bei der Analyse zuvor durch Ammoniak in Kieselsäure verwandelt werden mußten. Aus diesen und mehreren anderen von ihnen hervorgehobenen Umständen halten es Buff und

Wöhler für höchst wahrscheinlich, daß es ein an Silicium noch reicheres Oxyd und folglich auch ein diesem entsprechendes niedrigeres Chlorür, als  $\text{Si}_2\text{Cl}_3$ , geben müsse, welches unter gewissen Umständen entsteht und der Chlorwasserstoffverbindung des letzteren häufig beigemengt sei. Die Bemühungen, hierüber positive Gewißheit zu erlangen und Producte von constanter und mit wahrscheinlichen Formeln stimmender Zusammensetzung zu erhalten, waren bis jetzt fruchtlos; eine Fortsetzung der Untersuchungen ist indessen versprochen. Einige Präparate von Siliciumoxydhydrat ergaben bei der Analyse Zahlen, die der Formel  $\text{SiO} + \text{Si}_2\text{O}_3 + 3\text{HO}$  nahezu entsprachen; anscheinend im Zusammenhang hiermit wurde einmal eine weniger flüchtige Chlorverbindung erhalten, welche sich beim Erhitzen zum Sieden von selbst entzündete und mit rother funkelnder Flamme und unter Abscheidung einer großen Menge von amorphem Silicium fortbrannte. Andere Erfahrungen sprachen wiederum mehr dafür, daß es eine an Silicium reichere Chlorverbindung gebe, welche sehr flüchtig oder gasförmig sei.

Neue Siliciumverbindungen.

Schafhäütl hatte beobachtet, daß der bei dem Auflösen von grauem Roheisen in Salzsäure bleibende, mit Wasser ausgewaschene Rückstand bei dem Uebergießen mit Ammoniak lebhaft Wasserstoff entwickelt, und Hull hatte, die Thatsache bestätigend, dafür die Erklärung gegeben, das Ammoniak treibe nur das in der porösen Masse mechanisch eingeschlossene Wasserstoffgas aus (1). Wöhler (2) hat nun gefunden, daß dieses Verhalten auf einem Gehalt jenes Rückstands an Siliciumoxyd beruht. Das Siliciumeisen im Roheisen bildet, wie das Siliciummangan (vgl. S. 204 f.), bei dem Auflösen nicht Kieselsäure sondern Siliciumoxyd.

Wöhler und H. Sainte-Claire Deville (3) machten

(1) Vgl. Jahresber. f. 1850, 325 f. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIV, 374. — (3) Ann. Ch. Pharm. CIV, 256; Pogg. Ann. CII, 317.

Neue Siliciumverbindungen.

vorläufige Mittheilungen über die Eigenschaften eines *Stickstoffsiliciums*, welches sich bei Einwirkung von Ammoniakgas auf die S. 168 besprochene Verbindung  $\text{Si}_2\text{Cl}_3 + 2\text{HCl}$  bildet, und auch aus der Ammoniakverbindung des Siliciumchlorids  $\text{SiCl}_3$  dargestellt werden kann. Das Stickstoffsilicium ist vollkommen weiß, amorph, in den höchsten Hitzegraden unschmelzbar und unveränderlich, selbst beim Glühen an der Luft nicht oxydirbar. Säuren und wässrige Alkalien wirken darauf nicht ein, nur durch Flußsäure wird es allmählig in Fluorsiliciumammonium verwandelt; mit schmelzendem Kalihydrat entwickelt es viel Ammoniak und wird es zu kiesels. Kali. Bei dem Erhitzen mit rothem Bleioxyd reducirt es das Blei unter Feuererscheinung und Bildung von salpetriger Säure. Bei dem Schmelzen mit kohlen. Kali bildet es kiesels. und cyans. Kali, reducirt also, wie das Stickstoffbor (1), den Kohlenstoff aus der Kohlensäure; wird dabei Stickstoffsilicium im Ueberschusse angewendet, so entsteht zugleich Cyankalium.

Titan.

Wöhler und H. Sainte-Claire Deville (2) haben Untersuchungen über die Affinität zwischen Stickstoff und Titan veröffentlicht, welche darlegen, daß das Titan, wenigstens im Augenblick der Abscheidung, sich unmittelbar mit Stickstoff zu verbinden vermag (3). Als ein Gemenge von 51 Th. Titansäure und 9 Th. Kohle (in dem Verhältniß, daß sich unter Bindung von Stickstoff die s. g. Hohofen-

(1) Jahresber. f. 1850, 280. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIII, 230; J. pr. Chem. LXXIII, 104; Arch. Pharm. [2] XCII, 288; Chem. Centr. 1857, 772; Ann. ch. phys. [8] LII, 92; Compt. rend. XLV, 480; Instit. 1857, 840; Arch. ph. nat. XXXVI, 114; Cimento VI, 314; Chem. Gaz. 1857, 449. — (3) Reines, von Stickstoffitan ganz freies reducirtes Titan läßt sich deshalb nur erhalten, wenn man in eine vorher mit Wasserstoff gefüllte Röhre ein Schiffchen mit Natrium und eins mit Fluortitankalium bringt, und allmählig, unter Durchleiten von luftfreiem und trockenem Wasserstoff, zum Glühen erhitzt, so daß der Natriumdampf zu dem Titansalz geführt wird; nach dem Erkalten wird die Masse mit vielem warmem Wasser behandelt.

Titankrystalle bilden konnten) in einem Kohleschiffchen in einem gleichfalls aus dichter Kohle gefertigten und auswendig vor dem Verbrennen geschützten Rohr unter Ueberleiten eines Stroms von reinem Stickgas erhitzt wurde, trat, als die Temperatur auf Platinschmelzhitze gesteigert war, Absorption des Stickgases und Verstärkung des Glühens ein, und die im Stickstoffstrom erkaltete Masse war nun krystallinisch, metallglänzend, theils kupferfarben theils messinggelb, und in die Substanz der s. g. Hohofentitankrystalle  $\text{TiC}_2\text{N} + 3 \text{Ti}_3\text{N}$  (1) umgewandelt. Als diese Masse noch über die Schmelzhitze des Platins, zur Schmelzhitze des Rhodiums, während einer Viertelstunde erhitzt wurde, zeigte sie Volumverminderung und war sie mit treppenförmig gehäuften kleinen Octaëdern besetzt, eine neue Bestätigung dafür, daß die Hohofenkrystalle bei sehr hoher Temperatur flüchtig sind (2). Als ein Gemenge von Titansäure und Kohle in demselben Verhältniß in einem verschlossenen Kohlentiegel während 3 Stunden bei Nickelschmelzhitze erhalten wurde, zeigte sich, in Folge der Einwirkung des den Kohlentiegel durchdringenden Stickstoffs der Ofenluft, jenes Gemenge zu einer schwach zusammengesinterten bräunlichgelben Masse umgewandelt, die unter dem Mikroskop metallisch bronzefarben erschien, mit Kalihydrat geschmolzen viel Ammoniak entwickelte und in trockenem Chlorgas erhitzt unter Bildung von flüssigem Chlortitan und deutlicher Spuren der Krystalle von Cyantitanchlorid verglimmte. Als ein Glasrohr, welches ein Porcellanschiffchen mit Natrium und eins mit Fluortitankalium enthielt, unter Durchleiten von reinem trockenem Stickgas zu vollem Glühen erhitzt wurde, so daß das Natrium sich verflüchtigte und auf die Titanverbindung einwirkte, zeigte sich diese, nach dem Erkalten im Stickgas, zu einer dunkelbronzefarbenen Masse umgewandelt; nach dem Auskochen derselben mit Salzsäure blieb ein dunkel-

(1) Vgl. Jahresber. f. 1849, 265 ff. — (2) Vgl. daselbst, 267.

**Titan.** braunes Pulver, das aus mikroskopischen metallglänzenden messinggelben Blättchen und Prismen bestand und bei dem Schmelzen mit Kalihydrat viel Ammoniak entwickelte. Wöhler und Deville führen noch einige Beobachtungen an, wonach auch bei Reduction von Titan aus seinen Verbindungen durch Aluminium sich Stickstofftitan bildet, wenn die Luft Zutritt hat. Titansäure, in einem Gemenge von Wasserstoffgas und Stickgas bis zu starkem Glühen erhitzt, gab eine grauschwarze Masse, die aber keinen Stickstoff enthielt.

Später (1) haben Wöhler und Deville noch mitgetheilt, daß bei dem Durchleiten des Dampfes von Chlortitan durch ein bis zu starkem Glühen erhitztes Glasrohr, in welchem vorn Stücke von gleichzeitig sich verflüchtigen dem Chlorammonium liegen, sogleich die Bildung von Stickstofftitan beginnt, welches die ganze innere Wand des Rohrs metallglänzend kupferfarben überkleidet; zugleich wird Chlorwasserstoffgas frei.

**Titansäure.** Zur Darstellung des Titansäurehydrats empfiehlt Delffs (2), von in einem gußeisernen Mörser zerstoßenem Rutil die feinsten Theile abzuschlämmen, diese mit dem dreifachen Gewichte kohlens. Natrons zusammenzuschmelzen, die geschmolzene Masse mit kaltem Wasser zu behandeln und das rückständige, mit Eisenoxyd verunreinigte saure titans. Natron einigemale durch Decantiren mit Wasser auszuwaschen, es in kalter gewöhnlicher Salzsäure zu lösen, die Lösung allmählig (um Erwärmung zu vermeiden, welche einen Theil des Titansäurehydrats in Salzsäure unlöslich werden liefse) mit Ammoniak bis zu schwachem Vorwalten des letztern zu versetzen, den Niederschlag von eisenoxydhaltiger Titansäure mit Schwefelammonium zu schütteln und mit schwefelammoniumhaltigem Wasser auszuwaschen (wo etwa vorhandenes Zinnoxid beseitigt würde), aus der

(1) Ann. Ch. Pharm. CV, 108; Ann. ch. phys. [8] LII, 97. —

(2) N. Jahrb. Pharm. VII, 291.

noch feuchten, Titansäurehydrat und Schwefeleisen enthaltenden Masse letzteres durch Behandeln mit wässeriger schwefliger Säure auszuziehen und das rückständige Titansäurehydrat mit kaltem Wasser zu waschen. Das so dargestellte Titansäurehydrat zeigt stets einen schwachen Stich ins Gelbliche; über Schwefelsäure getrocknet ergab es die Zusammensetzung  $\text{TiO}_2 + 2\text{HO}$ .

Warren (1) fand, dafs, wenn die durch Eintragen von Titansäure in schmelzendes zweifach-schwefels. Kali erhaltene glasartige Masse mit concentrirter Schwefelsäure übergossen und der grösste Theil der überschüssigen Schwefelsäure bei niedriger Temperatur verdampft wird, eine krystallinische Masse erhalten wird, bei deren Behandlung mit Wasser das überschüssige saure schwefels. Kali sich auflöst, während eine bedeutende Menge in Wasser und in Salzsäure schwerlöslicher kleiner Krystalle zurück bleibt. Letzteres Salz wird bei Einwirkung von vielem Wasser allmählig zersetzt; zwischen Fließpapier ausgepreßt und bei  $100^\circ$  getrocknet ergab es nahezu das Aequivalentverhältnifs  $\text{KO}, \text{TiO}_2, 3\text{SO}_3$ .

R. Hermann (2) veröffentlichte Untersuchungen über Tantalverbindungen. Er hebt zunächst hervor, dafs seine eigenen früheren Bestimmungen (3) über die procentische Zusammensetzung der Tantalsäure und des Tantalchlorids mit den von H. Rose (4) erhaltenen Resultaten sehr nahe übereinstimmen; er betrachtet es indessen als wahrscheinlicher, dafs die Tantalsäure  $= \text{Ta}_2\text{O}_3$  (wo  $\text{Ta} = 51,6$ ) zu schreiben sei, als mit H. Rose  $= \text{TaO}_2$  (wo  $\text{Ta} = 68,8$ ). Ein Tantalsäurehydrat  $\text{Ta}_2\text{O}_3 + 3\text{HO}$  erhielt er als weisses Pulver durch Kochen von schwefels. Tantalsäure mit Natronlauge. Verbindungen mit Schwefelsäure und Tantalsäure werden erhalten durch Schmelzen von Tantalsäure mit saurem schwefels. Kali und Ausziehen der Masse mit ko-

Titansäure.

Tantal  
und Verbin-  
dungen des-  
selben.

(1) In der S. 158 angef. Abhandl. — (2) J. pr. Chem. LXX, 193; im Ausz. Ann. ch. phys. [3] L; 184. — (3) J. pr. Chem. LXV, 81. — (4) Jahresber. f. 1856, 367.



Tantal und  
Verbindun-  
gen des-  
selben.

chendem Wasser, oder durch Schmelzen von tantals. Natron mit saurem schwefels. Kali, Lösen der entstehenden klaren Salzmasse in Wasser und Kochen der Lösung, wo sich schwefels. Tantalsäure als aufgequollener Niederschlag (bei 100° getrocknet  $5 \text{ Ta}_2\text{O}_3 + \text{SO}_3 + 8 \text{ HO}$ ) abscheidet. Tantals. Natron, dargestellt durch Zusammenschmelzen von Tantalsäure mit Natronhydrat, Lösen der Masse in siedendem Wasser und Krystallisirenlassen der Lösung, bildet perlmutterglänzende blätterige Aggregate, welche meistens  $\text{NaO}$ ,  $\text{Ta}_2\text{O}_3$  mit 5, 6 o. 7  $\text{HO}$  enthalten, manchmal auch säurereichere Salze ( $7 \text{ NaO}$ ,  $8 \text{ Ta}_2\text{O}_3 + 36 \text{ HO}$  oder  $2 \text{ NaO}$ ,  $3 \text{ Ta}_2\text{O}_3 + 15 \text{ HO}$ ) seien. Die Salze lösen sich leicht in siedendem Wasser und krystallisiren bei dem Erkalten (damit neutrale Salze krystallisiren, muß die Lösung einen großen Ueberschuß von Natron enthalten); bei dem Erhitzen verlieren sie das Wasser ohne dabei zu schmelzen; nach dem Glühen sind sie unlöslich in Wasser. Durch das Schmelzen von Tantalsäure mit Kalihydrat erhält man eine in Wasser leicht lösliche Masse, deren Lösung nicht zum Krystallisiren gebracht werden kann; Weingeist fällt daraus saures tantals. Kali als weißes Pulver, nach dem Trocknen bei 19° weiße Stücke mit erdigem Bruch, von der Zusammensetzung  $3 \text{ KO}$ ,  $4 \text{ Ta}_2\text{O}_3 + 17 \text{ HO}$ . — Hermann bespricht noch, namentlich nach den Resultaten von Anderen angestellter Versuche, mehrere andere Tantalverbindungen; wir müssen auf die Abhandlung verweisen.

H. Rose hat seine Untersuchungen über Tantalverbindungen, deren früher veröffentlichte Resultate im Jahresber. f. 1856, 366 ff. besprochen wurden, weiter fortgesetzt.

Tantalsäure.

Bezüglich der Tantalsäure und des Tantalsäurehydrats kam Rose zu folgenden Resultaten (1). — Bei der Darstellung der Tantalsäure aus finnischen Tantaliten nach

(1) Berl. Acad. Ber. 1857, 116; J. pr. Chem. LXX, 400; Chem. Centr. 1857, 268; ausführlich Pogg. Ann. C, 417.

**Berzelius' Methode** (Schmelzen des Pulvers mit saurem Tantalsäure. schwefels. Kali, Behandeln der geschmolzenen Masse mit Wasser, Digeriren der ungelösten Tantalsäure mit Schwefelammonium und Reinigen mittelst Salzsäure) erhält man sie gewöhnlich noch zinnhaltig. Zur Reinigung von Zinnoxid und Wolframsäure muß sie mit dem dreifachen Gewicht eines Gemenges von kohlen. Natron und Schwefel zusammengeschmolzen, die Masse mit Wasser ausgelaugt und das ungelöst Bleibende mit etwas Salzsäure digerirt werden; die so gereinigte und geglühte Tantalsäure enthält noch etwas Natron, das nur durch Schmelzen mit saurem schwefels. Kali oder Ammoniak und Behandeln der geschmolzenen Masse mit Wasser beseitigt werden kann. Die geglühte Tantalsäure ist weiß, und färbt sich während des Glühens vorübergehend nur sehr schwach gelblich. — Geglühte Tantalsäure, die mit starken Basen verbunden gewesen ist, läßt sich nur schwierig von diesen befreien; meistens glückt dies durch Schmelzen mit zweifach-schwefels. Kali, aber zur vollständigen Lösung in diesem kann, wenn die Säure vorher einer sehr hohen Temperatur ausgesetzt gewesen war, Wiederholung des Schmelzens nothwendig sein; soll der Alkaligehalt quantitativ bestimmt werden, so ist die Schmelzung mit zweifach-schwefels. Ammoniak vorzunehmen. Bezüglich des Näheren, wie die Tantalsäure in dieser Weise rein zu erhalten ist, verweisen wir auf die ausführlichere Abhandlung. — Die durch Schmelzen mit sauren schwefels. Alkalien erhaltene Tantalsäure hat eine andere Dichtigkeit, als die aus dem Tantalchlorid durch Einwirkung von Wasser entstehende. Bei dem Uebergießen des Chlorids mit Wasser, wobei eine bedeutende Temperaturerhöhung statt hat, wird amorphe Tantalsäure ausgeschieden; bei langsamer Zersetzung des Chlorids durch die Feuchtigkeit der Luft scheidet sich hingegen Tantalsäure aus, die unter dem Mikroskop deutlich krystallinische Structur zeigt. Die Tantalsäure löst sich etwas in der gleichzeitig aus dem

**Tantalsäure.** Chlorid durch Wasser gebildeten Salzsäure, kann aber durch Ammoniak vollständig abgeschieden werden. Bei Zusatz von überschüssiger Salzsäure zu einer verdünnten Lösung von tantals. Alkali löst sich die Tantalsäure zu opalisirender Flüssigkeit; sie wird aus dieser Lösung durch verdünnte Schwefelsäure, namentlich bei dem Kochen, doch nie ganz vollständig, ausgefällt. Salpetersäure verhält sich gegen die Lösungen der tantals. Alkalien ähnlich wie Salzsäure. Phosphorsäure, nicht aber Arsensäure oder arsenige Säure, fällt die Tantalsäure aus ihren alkalischen Lösungen; Essigsäure und Bernsteinsäure bringen in diesen Lösungen Niederschläge hervor, Oxalsäure fällt sie nach einiger Zeit (der Niederschlag löst sich bei dem Kochen mit überschüssiger Oxalsäure), Weinsäure, Traubensäure und Citronensäure bewirken keine Niederschläge. Wird einer Lösung eines tantals. Alkali's Galläpfelgerbsäure, Gallussäure oder Galläpfeltinctur und dann Schwefelsäure oder Salzsäure zugesetzt, so entsteht ein lichtgelber Niederschlag. Tantals. Alkali, mit Salzsäure versetzt, giebt mit metallischem Zink keine blaue Färbung und auch nach einem Zusatz von Schwefelsäure tritt nur sehr undeutliche Bläuung ein. — Darüber, daß die Tantalsäure sehr verschiedene spec. Gewichte zeigen kann, hatte Rose schon früher (1) Mittheilungen gemacht. Er giebt jetzt Folgendes an. Durch Schmelzen mit saurem schwefels. Kali erhaltene, zu mäßigem Rothglühen erhitzt gewesene Tantalsäure zeigte bei deutlicher krystallinischer Structur das spec. Gew. 7,055 bis 7,065, nach kurzem Erhitzen zu Weißglühhitze bei unveränderter Structur 7,986. Aus dem Chlorid durch plötzliche Einwirkung von Wasser erhaltene amorphe Säure ergab 7,280, durch allmälige Einwirkung von Feuchtigkeit krystallinisch ausgeschiedene 7,284. Aus Chlorid erhaltene amorphe Säure zeigte andere Male niedrigere spec. Gewichte, bis 7,028; durch wiederholtes stets verstärktes

(1) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 404.

Glühen wurde das spec. Gew. bis auf 7,994 erhöht, wäh- Tantalsäure.  
 rend die Structur deutlich krystallinisch wurde, aber noch  
 stärkeres Erhitzen (im Porcellanofen) vernichtete die kry-  
 stallinische Structur und erniedrigte das spec. Gew. wieder  
 auf 7,652. Als solche stark erhitzt gewesene Säure noch-  
 mals mit saurem schwefels. Kali zusammengeschmolzen  
 und die resultirende krystallinische Säure wiederum dem  
 Feuer des Porcellanofens ausgesetzt wurde, zeigte sie jetzt,  
 bei unveränderter krystallinischer Structur, das spec. Gew.  
 8,257. — Tantalsäurehydrat läßt sich darstellen durch Zer-  
 setzen des Chlorids mittelst Wasser, oder durch Schmelzen  
 mit saurem schwefels. Kali und Behandeln der geschmol-  
 zenen Masse mit Wasser und mit Ammoniak; das auf  
 ersterem Wege dargestellte zeigt bei schwachem Rothglü-  
 hen lebhafte Lichtentwicklung, das auf letzterem Wege  
 dargestellte nicht; beiden Präparaten scheint, nach dem  
 Trocknen bei 100°, im Wesentlichen die Zusammensetzung  
 $3\text{TaO}_3 + 2\text{HO}$  zuzukommen. Aus den Lösungen der  
 tantals. Alkalien fallen schwache Säuren die Tantalsäure  
 als Hydrat, doch mit etwas Alkali verbunden; starke Sä-  
 uren fallen Verbindungen der Tantalsäure mit der ange-  
 wendeten Säure (vgl. S. 182). Nur der in der Lösung des  
 tantals. Natrons durch schwefligs. Gas hervorgebrachte, nach  
 dem Trocknen schwach gelbliche und getrocknetem Eiweiß  
 ähnliche Niederschlag ist reines Tantalsäurehydrat; er zeigt  
 bei dem Glühen die Lichterscheinung. Rose hebt hervor,  
 daß die Tantalsäure in ihren löslichen Salzen wie die aus  
 dem Chlorid erhaltene eine andere Modification darstellt,  
 als die einer höheren Temperatur durch das Schmelzen  
 mit saurem schwefels. Kali ausgesetzt gewesene, und daß  
 erstere Modification bei dem Glühen in die letztere oder  
 eine andere übergeht.

Bei der Untersuchung der Verbindungen der Tantal-  
 säure mit Kali kam Rose zu folgenden Resultaten (1).

(1) Berl. Acad. Ber. 1857, 206; J. pr. Chem. LXXI, 52; Chem.  
 Centr. 1857, 819; ausführlich Pogg. Ann. C, 551.

**Tantalsäure.** Tantalsäure löst sich bei dem Schmelzen mit Kalihydrat zu klarer Flüssigkeit, und die erkaltete Masse ist vollständig löslich in Wasser. Die Darstellung eines reinen Salzes ist indessen schwierig, da das tantals. Kali sich nach allen Verhältnissen in Kalihydrat löst und nicht durch Krystallisation abgeschieden werden kann. Durch Entfernung des überschüssigen Kalihydrats mittelst Alkohol erhält man zwar wahrscheinlich die Verbindung  $\text{KO}, 2 \text{TaO}_2$ , doch gemengt mit kohlen. Kali. Das durch Alkohol vom überschüssigen Kalihydrat möglichst befreite tantals. Kali ist größtentheils nicht mehr in Wasser löslich, und was sich löst wird bei längerem Kochen der Flüssigkeit gefällt; dieser Niederschlag ist im Wesentlichen  $\text{KO}, 6 \text{TaO}_2$ . Dieselbe Verbindung erhält man auch, wenn man das Salz  $\text{KO}, 2 \text{TaO}_2$  wiederholt mit Chlorammonium mengt und glüht, bis das Gewicht nicht mehr abnimmt, und das entstandene Chlorkalium auswascht. — Tantalsäure treibt die Kohlensäure aus wässrigem kohlen. Kali nicht aus, wohl aber aus schmelzendem. Wieviel Kohlensäure hierbei ausgetrieben wird, hält Rose für die Bestimmung des Äquivalentgewichts der Tantalsäure für wenig entscheidend, da bei so schwachen Säuren, wie die Tantalsäure, die Menge der aus dem kohlen. Kali ausgetriebenen Kohlensäure keine constante ist sondern mit der Versuchstemperatur zunimmt. Bei mehreren Versuchen entsprach die Menge der ausgetriebenen Kohlensäure der Bildung einer Verbindung  $5 \text{KO}, 4 \text{TaO}_2$ . Bei dem Zusammenschmelzen größerer Mengen von Tantalsäure mit kohlen. Kali, auch bei starker Hitze, wurde eine Masse erhalten, bei deren Behandlung mit Wasser der größte Theil der Tantalsäure als saures Salz ungelöst blieb; die Lösung enthielt neben tantals. Kali viel kohlen. Kali, und bei dem Abdampfen derselben bildeten sich Krystalle, welche beide Salze enthielten; das darin enthaltene tantals. Kali kann nach Rose als  $2 \text{KO}, \text{TaO}_2$  betrachtet werden. Das bei dem Behandeln jener Masse mit Wasser ungelöst bleibende Salz ist

$\text{KO} + 4 \text{TaO}_2$ ; bei längerem Kochen mit Wasser wird es <sup>Tantalsäure.</sup> zuletzt zu  $\text{KO}$ ,  $5 \text{TaO}_2$ . Eine der letzteren ähnliche Verbindung erhält man bei dem Einleiten von Kohlensäure in die Lösung von  $\text{KO}$ ,  $2 \text{TaO}_2$ .

Die Untersuchung der Verbindungen der Tantalsäure mit Natron führte zu folgenden Ergebnissen (1). Bei dem Eintragen von geglühter Tantalsäure oder Tantalsäurehydrat in schmelzendes Natronhydrat findet, wenn dieses bis zum Rothglühen erhitzt war, lebhaftere Feuererscheinung statt; die entstehende Masse ist auch während des Schmelzens trübe, da das entstehende tantals. Natron in schmelzendem Natronhydrat unlöslich ist. Bei der Behandlung der Masse mit Wasser bleibt, so lange die Flüssigkeit freies Alkali enthält, das tantals. Natron ungelöst; nach dem Abziehen dieser Flüssigkeit kann das rückständige Salz in heissem Wasser gelöst werden und aus dem nur wenig eingedampften Filtrat, das noch eine kleine Menge überschüssigen Alkali's enthalten muß, krystallisiert  $\text{NaO}$ ,  $2 \text{TaO}_2$ ,  $+ 7 \text{HO}$  (die Bestimmung des Wassergehalts ist nicht sicher, vielleicht ist er etwas gröfser). Dieses Salz zersetzt sich noch unter  $100^\circ$  zu unlöslichem saurem tantals. Natron und Natronhydrat. Es ist in Wasser schwer löslich; die Lösung reagirt alkalisch. Bei dem Abdampfen derselben in gelinder Wärme bleibt eine kleisterähnliche Masse, die nach dem Abwaschen mit kaltem Wasser und Trocknen sich nicht wieder in Wasser löst und dann  $\text{NaO}$ ,  $3 \text{TaO}_2$  (mit etwas mehr als  $2 \text{HO}$ , wenn bei  $100^\circ$  getrocknet) enthält. Durch Glühen des letzteren Salzes mit Chlorammonium und Behandeln der Masse mit Wasser erhält man eine Verbindung  $\text{NaO}$ ,  $9 \text{TaO}_2$ . Eine Lösung von  $\text{NaO}$ ,  $2 \text{TaO}_2$  giebt mit Weingeist versetzt etwas Natron an diesen ab und eine Verbindung  $2 \text{NaO}$ ,  $5 \text{TaO}_2$  wird erhalten; bei sehr langer Einwirkung einer grofsen Menge

(1) Berl. Acad. Ber. 1857, 282; J. pr. Chem. LXXI, 402; Chem. Centr. 1857, 478; ausführlich Pogg. Ann. CI, 11.

**Tantalsäure.** kalten Wassers auf dieselbe scheidet sich ein aus reiner Tantalsäure bestehender unlöslicher Rückstand ab, das Gelöste läßt bei Behandlung mit mehr Wasser den ganzen Gehalt an Tantalsäure als  $2 \text{ NaO}$ ,  $5 \text{ TaO}_2$  fallen, und es bleibt endlich nur Natron in der Flüssigkeit. Aus der Lösung von  $\text{NaO}$ ,  $2 \text{ TaO}_2$  fällt Kohlensäure  $\text{NaO}$ ,  $9 \text{ TaO}_2$ , Schwefelwasserstoff  $\text{NaO}$ ,  $12 \text{ TaO}_2$ , schweflige Säure reines Tantalsäurehydrat, Schwefelsäure Verbindungen derselben mit Tantalsäure (es können sich auch lösliche Verbindungen bilden, die aber bei Erhitzen der Lösung gefällt werden), Salpetersäure und Salzsäure treiben die Tantalsäure unter Bildung löslicher Verbindungen mit derselben aus. — Die durch Zusammenschmelzen von Tantalsäure mit kohlens. Natron erhaltene Masse giebt an Wasser das überschüssige kohlens. Natron ab und tantals. Natron bleibt ungelöst, welches bei dem Behandeln mit heißem Wasser ein unlösliches Salz  $2 \text{ NaO}$ ,  $5 \text{ TaO}_2$  hinterläßt, während aus dem Waschwasser bei dem Abdampfen in gelinder Wärme sich Krusten von derselben Zusammensetzung absetzen; durch sehr langes Auswaschen wird dieses Salz allmählig zu  $2 \text{ NaO}$ ,  $9 \text{ TaO}_2$ . Bei dem Zusammenschmelzen von Tantalsäure mit kohlens. Natron wird bei der Hitze eines Kohlenfeuers so viel Kohlensäure ausgetrieben, als der Bildung einer Verbindung  $\text{NaO}$ ,  $\text{TaO}_2$  entspricht; bei längerem Schmelzen und stärkerer Hitze mehr, dem der Bildung der Verbindung  $2 \text{ NaO}$ ,  $\text{TaO}_2$  entsprechenden Verhältniß allmählig sich nähernd.

In weiteren Untersuchungen über die tantals. Salze (1) fand Rose, daß die Lösung des tantals. Natrons  $\text{NaO}$ ,  $2 \text{ TaO}_2$  bei Zusatz eines Ueberschusses der Salze von mehreren starken Basen entsprechend zusammengesetzte Salze der letzteren giebt, so mit schwefels. Magnesia einen Niederschlag  $\text{MgO}$ ,  $2 \text{ TaO}_2 + 2\frac{1}{2} \text{ HO}$ , mit salpeters.

(1) Berl. Acad. Ber. 1857, 388; J. pr. Chem. LXXII, 48; Chem. Centr. 1857, 641; Instüt. 1857, 483; ausführlich Pogg. Ann. CII, 55.

Silberoxyd einen weissen, lufttrocken gelblichen, bei 100° Tantal säure. schwarz werdenden Niederschlag  $\text{AgO}$ ,  $2 \text{TaO}_2$ , mit neutralem salpeters. Quecksilberoxydul einen grünlich gelben, nach dem Trocknen kastanienbraunen Niederschlag  $\text{HgO}$ ,  $2 \text{TaO}_2 + \text{HO}$  (mit Quecksilberchlorid entsteht keine Fällung, bei Anwesenheit von überschüssigem Natron scheidet sich rothbraunes Quecksilberoxychlorid aus). Der mit Chlorbaryum erhaltene Niederschlag ergab die Zusammensetzung  $2 \text{BaO}$ ,  $3 \text{TaO}_2 + 3 \text{HO}$ , doch hält es Rose für möglich dafs auch  $\text{BaO}$ ,  $2 \text{TaO}_2$  enthielt. Aus Lösungen von  $\text{NaO}$ ,  $2 \text{TaO}_2$  scheiden die schwefels., salpeters. und salzs. Salze von Kali und Natron Niederschläge aus, die aus saurem tantal. Natron bestehen. Mit Ammoniak wurden nur saure tantal. Salze erhalten; durch Mischung der Lösungen von Chlorammonium und tantal. Natron wurde ein Salz  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $9 \text{TaO}_2 + 6 \text{HO}$ , aus Chlorammonium und tantal. Kali ein Salz  $(\text{KO}, \text{NH}_4\text{O})$ ,  $10 \text{TaO}_2 + 4 \text{HO}$  gefällt.

Bezüglich niedrigerer Oxydationsstufen des Tantals, als die Tantalsäure, bespricht Rose (1), dafs diese Säure unter allen metallischen Säuren, welche bei Einwirkung reducirender Mittel blaue Verbindungen entstehen lassen, diese Eigenschaft im schwächsten Grade zeigt. Er betrachtet es als wahrscheinlich, dafs der von Berzelius durch Reduction der Tantalsäure in einem Kohlentiegel dargestellten niedrigeren Oxydationsstufe des Tantals die Formel  $\text{Ta}_2\text{O}_3$  zukomme.

Niedrigere  
Oxyde des  
Tantals.

Hinsichtlich der Verbindungen des Tantals mit Stickstoff (2) fand Rose folgendes. Tantalsäure wird bei starker Rothglühhitze durch übergeleitetes Ammoniakgas nur

Stickstoff-  
tantal.

(1) Berl. Acad. Ber. 1857, 401; J. pr. Chem. LXXII, 290; Chem. Centr. 1857, 686; Instit. 1857, 434; ausführlich Pogg. Ann. CII, 289. — (2) Berl. Acad. Ber. 1857, 16; J. pr. Chem. LXX, 399; Ann. Ch. Pharm. CII, 144; Chem. Centr. 1857, 284; ausführlich Pogg. Ann. C, 146.



Stickstoff-  
tantal.

wenig zersetzt, und das entstehende grauliche Pulver enthält nur wenig Stickstofftantal. Bei dem Ueberleiten von Cyangas über rothglühende Tantalsäure entsteht ein braunes Pulver, das Stickstofftantal und Cyantantal neben vieler unzersetzter Tantalsäure enthält. Am reinsten wird das Stickstofftantal erhalten durch Einwirkung von Ammoniakgas auf Tantalchlorid; die Reduction des letzteren und die Verjagung des Chlorammoniums geht vollständig nur bei starker Rothgluth vor sich. Das Stickstofftantal ist ein schwarzes Pulver, nimmt im Achatmörser gerieben Metallglanz an, zeigt unter dem Mikroskop krystallinische Structur, leitet die Electricität sehr gut, entwickelt mit Kalihydrat geschmolzen viel Ammoniak, wird nicht durch Salpetersäure oder Königswasser, wohl aber durch eine Mischung von Flußsäure und Salpetersäure angegriffen; Rose vermuthet für es die Zusammensetzung  $Ta_3N_2$ .

Wolfram  
und Verbin-  
dungen des-  
selben.

Aus einer ausführlichen Abhandlung Riche's (1) über das Wolfram und seine Verbindungen nehmen wir hier zur Vervollständigung des nach vorläufigen Veröffentlichungen früher (2) Mitgetheilten Folgendes auf.

Das durch Einwirkung des Dampfes von reinem Chlorwolfram auf Natrium bei erhöhter Temperatur und Auswaschen der Masse erhaltene reducirte Wolfram bildet ein braunes glanzloses Pulver; Riche unterscheidet es als amorphes Wolfram von dem bei Reduction der Wolframsäure durch Wasserstoff entstehenden krystallinischen. Dafs Riche aus Versuchen über die Menge des aus Wolframsäure durch Wasserstoff zu erhaltenden Wolframs das Atomgewicht des letzteren = 87 ableitet, wurde schon im vorhergehenden Jahresbericht S. 373, dafs Dumas im Gegentheil in derselben Weise hierfür die auch bisher angenommene Zahl 92 bestätigt fand, wurde S. 31 dieses Jahresberichts erwähnt (3).

(1) Ann. ch. phys. [3] L, 5. — (2) Jahresber. f. 1856, 872. — (3) Nach Dumas (in der S. 80 angef. Abhandl.) erhält man die Wolfram-

Für das *Chlorwolfram*  $\text{WCl}_3$  giebt Riche jetzt den Schmelzpunkt zu  $183^\circ$  an, und daß dasselbe fast bei derselben Temperatur auch rasch sublimirt. Für die Darstellung des schon früher (1) bekannten, rothen Oxychlorids  $\text{WOCl}_2$  giebt Riche jetzt an, auf ein, vorher ausgeglühtes Gemenge von 2 Th. Wolframsäure und 1 Th. Kohle bei erhöhter Temperatur einen raschen Strom von Chlorgas einwirken zu lassen und die sich verdichtenden rothen Flocken des Oxychlorids vor Zutritt feuchter Luft sorgfältigst zu schützen; dieses Oxychlorid schmilzt bei  $199^\circ$  und verflüchtigt sich bei einer nur sehr wenig höheren Temperatur (leichter als das gelbe Oxychlorid  $\text{WO}_2\text{Cl}$ , von welchem es deshalb bei gelindem Erwärmen in einer Atmosphäre von trockener Kohlensäure durch fractionirte Sublimation getrennt werden kann). Das Oxychlorid  $\text{WO}_2\text{Cl}$  bildet sich fast ausschliesslich, wenn man Chlor bei erhöhter Temperatur auf Wolframsäure ohne Beimengung von Kohle einwirken läßt; es bildet citrongelbe kleine dünne Tafeln, schmilzt bei  $259^\circ$ , und wirkt auf Wasser mit geringerer Heftigkeit ein als das vorhergehende Oxychlorid. — *Bromwolfram*  $\text{WBr}_3$ , durch Einwirkung von Bromdampf auf metallisches Wolfram bei Rothglühhitze dargestellt, wird hierbei in Form einer geschmolzenen Masse und sublimirter Nadeln von kastanienbrauner Farbe erhalten; es wird bei Einwir-

Wolfram und  
Verbindun-  
gen des  
selben.

säure nur dann von constanter Zusammensetzung und das Atomgewicht des Wolframs durch Reduction dieser Säure nur dann richtig, wenn die Wolframsäure unter sorgfältigster Anschließung aller reducirenden Einwirkungen dargestellt wurde. Das Ammoniaksalz, durch dessen Glühen sie bereitet wird, muß große Krystalle, nicht dünne Prismen bilden, und ist in dünnen Schichten in einer flachen Schale zu glühen; es kann auch durch Chlor zersetzt und die ausgeschiedene Wolframsäure erst mit chlorhaltigem, dann mit salpetersäurehaltigem Wasser ausgewaschen werden. Reine Wolframsäure ist von gleichförmig gelber, etwas in's Orange ziehender Farbe; solche, die grünliche Färbung zeigt, ist theilweise reducirt und kann nur, indem man sie zuerst wieder in wolframs. Salz überführt, zu reiner Wolframsäure umgewandelt werden. — (1) Vgl. Jahresber. f. 1851, 846.

Wolfram und  
Verbindun-  
gen des-  
selben.

kung feuchter Luft oberflächlich zu violettem Oxybromid  $\text{WOBr}_2$ , dann zu Wolframsäure; in Wasser wird es unter lebhaftem Zischen zu Wolframsäure. Jod wirkt auf Wolfram nur schwierig und oberflächlich ein. — *Braunes Wolframoxyd*  $\text{WO}_2$  stellte auch Riche durch Einwirkung von Wasserstoffgas auf Wolframsäure bei schwacher Glühhitze dar (1); er beobachtete, daß dieses Oxyd gleich nach dem Erkalten der Luft dargeboten sich entzündet und zu Wolframsäure wird, während es nach 24stündigem Verweilen in einer Wasserstoffatmosphäre nun durch Einwirkung der Luft nicht mehr verändert wird. Auf nassem Wege bereitete Riche das Wolframoxyd  $\text{WO}_2$  durch Behandlung eines in Wasser löslichen wolframs. Salzes mit Zink und Säure, wo die Wolframsäure zuerst zu blauem Oxyd, dann sofort zu  $\text{WO}_2$  reducirt wird und letzteres als kastanienbraunes Pulver sich abscheidet, das nach dem Auswaschen mit heißem luftfreiem Wasser in einem Wasserstoffstrom getrocknet wird. Im feuchten Zustand bläut sich dieses Oxyd bei Einwirkung der Luft; in Salzsäure und Schwefelsäure löst es sich etwas schon in der Kälte, reichlicher in der Wärme zu rother Flüssigkeit, die bei Einwirkung der Luft sehr langsam blaues Oxyd absetzt. Salpetersäure und Chlor oxydiren es sehr leicht zu Wolframsäure. Es löst sich reichlich in concentrirter Kalilauge, doch unter Wasserstoffentwicklung und gleichzeitiger Bildung von Wolframsäure; in Ammoniakflüssigkeit ist es selbst bei dem Kochen unlöslich. Es reducirt Kupferoxyd in seinen Salzen zu Oxydul, Quecksilberchlorid zu Chlorür. — Ueber das *blaue Wolframoxyd* theilt Riche Nichts Neues von Erheblichkeit mit. Er bespricht die Beständigkeit des blauen Präparats, welches sich durch Einwirkung von Wasserstoff auf Wolframsäure erhalten läßt, und das mit Salpetersäure oder Königswasser gekocht werden kann ohne höher oxydirt zu werden; auf nassem Wege bereitetes blaues Oxyd wird im Gegentheil

(1) Vgl. Jahresber. f. 1850, 305 f.

durch diese Säuren sogleich oxydirt. — Bei 250° reducirt der Wasserstoff die Wolframsäure zu blauem, bei dunkler Rothgluth zu braunem Oxyd.

Wolfram und  
Verbindun-  
gen des-  
selben.

Bezüglich der Darstellung der *Wolframsäure* ist Riche der Ansicht, das reinste Präparat erhalte man durch Benetzen einer dünnen Schichte fein gepulverten Wolframminerals mit Königswasser, welches einen grossen Ueberschuss an Salzsäure enthält, schwaches Erwärmen so dass sich röthliche Dämpfe entwickeln, nochmalige Behandlung der hierbei zur Trockne gelangten Substanz mit Königswasser, Auswaschen des Products, Lösen des Rückstands, wenn das Waschwasser nicht mehr sauer reagirt, in verdünntem Ammoniak, Krystallisirenlassen des Ammoniaksalzes und Zersetzen des, durch Umkrystallisiren gereinigten Salzes durch Glühen oder, wenn das Wolframsäurehydrat dargestellt werden soll, durch Füllen mit Salpetersäure oder Salzsäure. Eine reichlichere Ausbeute an, aber von Natron nicht ganz frei zu erhaltender, Wolframsäure erhielt er durch Schmelzen eines Gemenges von 50 Th. Wolframmineral, 85 Th. wasserfreiem kohlen. Natron und 15 Th. salpeters. Natron in einem irdenen Tiegel, Ausgiefsen der geschmolzenen Masse, Ausziehen der gepulverten Masse mit lauem Wasser, Eingiefsen des heissen Filtrats in Salzsäure, Beseitigen beigemengter Thonerde und Kieselsäure durch Behandeln des ausgewaschenen Niederschlages mit Ammoniak, und Wiederausfällen der Wolframsäure aus dem Filtrat. Die aus der Lösung der geschmolzenen Masse in der Hitze gefällte Wolframsäure setzt sich besser ab und geht weniger durch das Filter, als wenn die Fällung in der Kälte vorgenommen wurde; im letzteren Falle bildet sich auch ein lösliches Wolframsäurehydrat. Das aus einem wolframs. Salz in der Kälte gefällte Wolframsäurehydrat ist weiss, gallertartig, und hat lufttrocken die Zusammensetzung  $WO_3, 2HO$ ; das in der Hitze ausgefällte ist hingegen ein gelbes schweres Pulver, lufttrocken  $WO_3, HO$ ; beide Hydrate geben bei Behandlung mit Basen iden-

Wolfram und  
Verbindun-  
gen des-  
selben.

tische Salze. Ein lösliches Hydrat, Hydrat der Metawolframsäure  $W_2O_6$ , bildet sich hingegen bei Zusatz starker Säuren zu der Lösung eines metawolframs. Alkali's (erhalten durch Kochen einer Lösung von gewöhnlich-wolframs. Alkali mit unlöslichem Wolframsäurehydrat  $WO_3, 2 HO$ , bis eine Probe der Flüssigkeit auf Zusatz von Salzsäure nicht mehr getrübt wird, und Krystallisirenlassen); die Flüssigkeit bleibt klar, setzt aber bei dem Kochen und auch bei dem Concentriren im leeren Raum unlösliches Wolframsäurehydrat ab.

Von *wolframs. Salzen* hat Riche folgende untersucht. *Kalisalze* : Durch allmäliges Eintragen von 45 Th. gepulverter Wolframsäure in eine auf 60 bis 80° erwärmte 45-grädige Lösung von kohlens. Kali und Erkaltenlassen der siedend heifs filtrirten Flüssigkeit erhält man eine Ausscheidung nadelförmiger Krystalle, die manchmal zu grösseren Krystallen verwachsen sind; das Salz, durch Umkrystallisiren von kohlens. Kali befreit, ist  $KO, WO_3 + HO$ , verwittert (wenn ganz frei von kohlens. Kali) nicht an der Luft, löst sich leicht in Wasser, namentlich in heissem, nicht in Alkohol. Riche betrachtet es als möglich, dafs ein einfach-wolframs. Kali mit einem grösseren Wassergehalt existire, konnte indessen ein solches nicht frei von kohlens. Kali erhalten. Zweifach-wolframs. Kali läfst sich erhalten durch Zusammenschmelzen äquivalenter Mengen Wolframsäure und einfach-wolframs. Kali's, oder durch Eintragen der ersteren Säure in eine heisse Lösung des letzteren Salzes, wo sogleich Auflösung eintritt und bei dem Erkalten der concentrirten Flüssigkeit verwachsene blätterige Krystalle des zweifach-sauren Salzes sich ausscheiden. Bei dem Einleiten von Kohlensäure in eine Lösung des einfach-wolframs. Kali's scheidet sich ein schwer lösliches Salz  $KO, 2 WO_3 + 3 HO$  in perlmutterglänzenden Krystallen aus. — *Natronsalze* : Aus der Lösung von Wolframsäure in, bis fast zum Sieden erhitztem, concentrirtem wässerigem Aetznatron oder kohlens. Natron krystallisirt bei dem Er-

kalten  $\text{NaO}$ ,  $\text{WO}_3 + 2 \text{HO}$ ; das einfach-saure Salz verbindet sich mit noch 1 Aeq.  $\text{WO}_3$ ; aus seiner Lösung in Wasser fällt Kohlensäure ein unlösliches Salz. — *Ammoniak-salze*: Bezüglich dieser Salze bemerkt Riche, daß frühere Untersuchungen insofern zu unrichtigen Resultaten führten, als die Salze bei erhöhter Temperatur getrocknet wurden und dann mit dem Wasser auch Ammoniak entweicht. Nach seiner Angabe krystallisirt aus einer ammoniakalischen Lösung von Wolframsäure, wenn das überschüssige Ammoniak verdunstet ist, stets vierfach-wolframs. Ammoniak, aber je nach der Krystallisationstemperatur mit verschiedenem Wassergehalt, bei gewöhnlicher Temperatur in glänzenden Blättchen  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $3 \text{HO}$ ,  $4 \text{WO}_3 + 3 \text{HO}$ , bei  $40^\circ$  bis  $60^\circ$  in nadelförmigen Krystallen  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $3 \text{HO}$ ,  $4 \text{WO}_3 + 2 \text{HO}$  (100 Th. Wasser lösen bei  $100^\circ$  10,4, bei gewöhnlicher Temperatur 3 Th. dieses Salzes); ein drittes Salz  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $3 \text{HO}$ ,  $4 \text{WO}_3 + \text{HO}$  entsteht bei der Einwirkung von siedendem Wasser (oder wässrigem Ammoniak?) auf metawolframs. Ammoniak (vgl. S. 190).

Als einzige von der gewöhnlichen, die vorhergehenden Salze bildenden Wolframsäure verschiedene Modification betrachtet Riche die als *Metawolframsäure* bezeichnete, deren, zuerst von Margueritte (1) untersuchte Salze sich bilden durch Einwirkung von Wolframsäurehydrat  $\text{WO}_3$ ,  $2 \text{HO}$  auf wolframs. Alkalien. Diese Salze sind im Allgemeinen krystallisirbar, aber in gelöstem Zustand wenig beständig; bei Einwirkung von kaltem Wasser wird allmählig, bei Siedehitze oder Anwesenheit stärkerer Säuren rascher, bei Zusatz von Alkalien sogleich Wolframsäure aus ihnen ausgeschieden und gewöhnlich-wolframs. Salz gebildet (die unter diesen Umständen ausgeschiedene Wolframsäure löst sich nur schwierig in Alkalien). Die metawolframs. Salze färben die Lackmustinctur weinroth, die gewöhnlich-wolframs. lassen sie blau erstere geben

(1) Ann. ch. phys. [8] XVII, 475; Berzelius' Jahresber. XXVII, 153.

Wolfram und  
Verbindun-  
gen des-  
selben.

mit vielen Metallsalzen keine Niederschläge, während die letzteren damit Fällungen hervorbringen; in den einfach-wolframs. Salzen ist das Sauerstoffverhältniß von Säure und Base wie 1 zu 3, in den metawolframs. mindestens wie 1:6, und Riche nimmt deshalb für die Metawolframsäure die Formel  $W_2O_6$  an. Metawolframs. Kali, dargestellt durch Kochen von wässrigem einfach-wolframs. Kali mit einem gleichen Aequivalent Wolframsäure bis eine Probe der Flüssigkeit nicht mehr durch Säuren getrübt wird, scheidet sich nach dem Abdampfen und Erkalten der Flüssigkeit in kleinen durchsichtigen prismatischen Krystallen aus, welche luftbeständig sind, in kaltem Wasser reichlich, in siedendem nach jedem Verhältniß sich lösen, bei längerem Kochen der Lösung aber (viel rascher nach Zusatz einer Säure) unter Ausscheidung von Wolframsäure zersetzt werden. Metawolframs. Natron ist das von Margueritte als zweifach-wolframs. Natron bezeichnete und untersuchte Salz. Läßt man eine Lösung von wolframs. Ammoniak mit frischgefälltem Wolframsäurehydrat, unter Ersetzung des verdampfenden Wassers, kochen, so entsteht ein leichter lösliches Salz; in dem zu Syrupdicke eingedampften Filtrat bilden sich prismatische Krystalle  $NH_4O, HO, 2W_2O_6 + 3HO$ ; bei dem Abdampfen der Mutterlauge von diesem Salze, oder wenn man während mehrerer Tage eine Lösung von gewöhnlich-wolframs. Ammoniak kocht, scheidet sich Wolframsäure aus, und bei dem Erkalten der Flüssigkeit krystallisiren Reguläroctaëder (1), welchen nach Riche die Zusammensetzung  $NH_4O, 3HO, 3W_2O_6 + 10HO$  zukommt (letzteres Salz läßt bei dem Kochen mit wässrigem Ammoniak das S. 189 erwähnte wolframs. Ammoniak  $NH_4O, 3HO, 4WO_3 + HO$  sich ausscheiden).

Bezüglich Riche's Discussion der anderen Modificationen der Wolframsäure, welche Laurent (2) anenom-

(1) Vgl. Jahresber. f. 1854, 343. — (2) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 406; f. 1849, 271.

men hatte und deren Existenz Riche nicht als begründet betrachtet, müssen wir auf die Abhandlung verweisen.

C. W. Blomstrand (1) hat das Verhalten des Chlors zum Molybdän einer ausführlichen Untersuchung unterworfen.

Molybdän;  
Verbindun-  
gen des-  
selben.

Die kupferrothe unschmelzbare Chlorverbindung des Molybdäns läßt sich durch Ueberleiten des Dampfes von Molybdänchlorid  $\text{MoCl}_3$  über erhitztes Molybdänmetall nicht leicht rein darstellen; sie läßt sich erhalten durch Einwirkung von Wasserstoff auf Molybdänchlorid, welches in einer Glasröhre mittelst einer darunter bewegten einfachen Weingeistlampe erwärmt wird. Die einfachste Darstellungsmethode beruht darauf, Chlorid in einer indifferenten Atmosphäre (z. B. von Kohlensäure) durch eine Röhre zu leiten, von welcher ein Theil sehr stark erhitzt ist; hinter diesem scheidet sich allmählig eine dicke Kruste von homogenem, oft deutlich krystallinischem Chlorür ab. Bezüglich der Eigenschaften der letzteren Verbindung hat Blomstrand dem von Berzelius Angegebenen Nichts Wesentliches hinzugefügt; er hebt hervor, daß sie im Wasser unlöslich ist, aber dasselbe durch Suspendirtsein röthlich färben kann, ferner daß sie äußerst schwer flüchtig ist und kaum ein wiederholtes Sublimiren zuläßt (das von Berzelius besprochene, durch Glühen im luftleeren Raume erhaltene dunkelgrüne und in Wasser lösliche Sublimat erhielt Blomstrand nicht und er hält es für möglich, daß dasselbe Chlorid gewesen sei). Die Zusammensetzung dieser Verbindung war bisher =  $\text{MoCl}$  angenommen worden; nach Blomstrand's Bestimmungen des Chlorgehalts ist sie indessen  $\text{Mo}_2\text{Cl}_3$ . — Zur Darstellung des Molybdänchlorids  $\text{MoCl}_3$  zieht Blomstrand die Einwirkung von Chlor auf Zweifach-Schwefelmolybdän bei erhöhter Temperatur, wo der gleichzeitig entstehende Chlorschwefel sich leicht entfernen läßt, den anderen Verfahrensweisen

(1) J. pr. Chem. LXXI, 449.



Molybdän-  
verbindun-  
gen.

vor, Chlor auf das (schwierig rein darzustellende) Molybdänmetall oder auf ein sehr stark erhitztes Gemenge von Molybdänoxyd und Kohle einwirken zu lassen, da in den letzteren Fällen leicht Acichloride entstehen; er fand das Molybdänchlorid ziemlich schwer schmelzbar, und für es die Zusammensetzung  $\text{MoCl}_2$  bestätigt. Als eine mit Molybdänchlorid gesättigte Chlorammoniumlösung über Schwefelsäure verdunstete, schieden sich zuerst braungefärbte Chlorammoniumkrystalle, aus der Mutterlange aber zuletzt grüne Octaëder des Doppelsalzes  $3\text{MoCl}_2, \text{NH}_4\text{Cl} + 6\text{HO}$  aus; diese zerflossen an feuchter Luft bald zu einer schwarzen, nach dem Verdünnen rostgelben Flüssigkeit, aus welcher Ammoniak gelbrothes Hydrat fällt.

Von sauerstoff- und chlorhaltigen Molybdänverbindungen hat Blomstrand folgende genauer untersucht. Ein grünes, leicht schmelzendes Acichlorid erhält man, wenn man Chlor über ein inniges Gemenge von Molybdänoxyd und Kohle (oder auch über unvollständig reducirtes, noch Sauerstoff enthaltendes Molybdän) bei der mäßigen Hitze einer einfachen Spirituslampe leitet, das zuerst sich bildende voluminöse amorphe Acichlorid beseitigt, und, wenn der Dampf bei etwas stärkerem Erhitzen dauernd eine blutrothe Farbe angenommen hat, das nun sich bildende Sublimat besonders aufammelt. Es ist undeutlich krystallinisch, in Form dunkelgrüner verworrener Büschel oder, wenn bei stärkerer Hitze gebildet, lichtgrüner metallglänzender Schuppen; es schmilzt und verdampft schon unter  $100^\circ$  (sein Dampf ist dunkel-rothbraun); durch Wasser (auch durch feuchte Luft) wird es zu Chlorwasserstoff und blauem Oxyd zersetzt. Nach dieser Zersetzung und den Resultaten der Analyse betrachtet Blomstrand diese Verbindung als  $2(\text{MoCl}_2, 2\text{MoCl}_3) + \text{MoO}_2, 2\text{MoO}_3$ , bemerkt indessen auch, daß die analytischen Resultate mit der einfacheren Formel  $2\text{MoCl}_3 + \text{MoO}_3$  nahe übereinstimmen. — Ein braunes, leicht schmelzbares Acichlorid entsteht namentlich bei Einwirkung von Chlor auf mit

Kohle gemengtes Molybdänesquioxid (aus der Säure durch Reduction mit Wasserstoff bei anhaltender Glühhitze oder auf nassem Wege mittelst Zink erhalten); auch hier wird das später sich bildende farbige Product besonders aufgefangen und durch fractionirte Sublimation in Wasserstoffgas möglichst gereinigt. Dieses Acichlorid zeigt, wenn sehr langsam sublimirt, große braune oder dunkelschwarzbraune Krystalle; es zerfließt an feuchter Luft zu blauer Flüssigkeit; Blomstrand giebt ihm die Formel  $\text{MoCl}_5$ ,  $\text{MoCl}_3 + \text{MoO}_3$ ,  $\text{MoO}_3$ . — Ein violettes, ohne Schmelzung schwer flüchtiges Acichlorid  $\text{MoCl}_3 + \text{MoO}_3$  bildet sich gleichfalls, doch nur manchmal und in geringer Menge, bei Einwirkung des Chlors auf das mit Kohle gemengte Molybdänoxyd bei mäßiger Hitze; nach dem Entfernen des zuerst entstehenden Sublimats begleitet es das später auftretende grüne Acichlorid und kann von diesem und anderen etwa vorhandenen Verbindungen durch seine Schwerflüchtigkeit getrennt werden. Es ist ausgezeichnet krystallinisch; die prismatischen Krystalle sind dunkelviolet, im durchscheinenden Lichte rubinroth; Wasser löst es anfangs unter schwacher Wärmeentwicklung und dann scheidet sich ein weißer Niederschlag ab, welcher sich in noch mehr Wasser auflöst. — Das bereits bekannte weißgelbe, ohne Schmelzung leichtflüchtige Acichlorid  $\text{MoCl}_3 + 2 \text{MoO}_3$  beobachtete Blomstrand in zwei verschiedenen Zuständen. Im amorphen Zustande kann diese Verbindung jedesmal entstehen, wenn eine andere Chlorverbindung des Molybdäns bei Gegenwart von Sauerstoff erhitzt wird, in feuchter Luft zuweilen schon bei gewöhnlicher Temperatur; am besten wird sie direct dargestellt durch Ueberleiten von Chlor über erhitztes Molybdänoxyd  $\text{MoO}_3$ . Die Entstehung der krystallinen Verbindung scheint an die Gegenwart des im Vorhergehenden besprochenen braunen Acichlorids geknüpft zu sein; dieselbe bildet sich nämlich beim wiederholten Sublimiren dieses Acichlorids, wenn die Luft nicht ganz ausgeschlossen ist, ferner wenn das Aci-

Molybdän-  
verbindun-  
gen.

chlorid zugleich mit der amorphen Verbindung aus dem sauerstoffhaltigen Materiale unmittelbar hervorgebracht wird, und endlich durch Sublimiren eines Gemenges von braunem Aichlorid und der amorphen Verbindung; die in letzterer Art entstandenen Krystalle sind dicker, kaum durchscheinend und honiggelb, die auf die anderen Arten entstandenen sind fast quadratische dünne durchscheinende Tafeln von blafsrothlicher Farbe.

Wöhler's Untersuchungen über stickstoffhaltige Wolframverbindungen (1) hatten es wahrscheinlich gemacht, dafs solche Verbindungen auch von dem dem Wolfram so analogen Molybdän gebildet werden. Mit der Untersuchung solcher Molybdänverbindungen haben sich Tuttle und Uhrlaub beschäftigt.

Tuttle (2) erhielt durch Ueberleiten von Ammoniakgas über fast glühende Molybdänsäure eine theils dunkelpurpurfarbene, theils schwarze Masse, die bei dem Schmelzen mit Kalihydrat (nicht bei dem Uebergiessen mit Kalilauge) viel Ammoniak entwickelte, bei dem Glühen in trockenem Wasserstoffgas Ammoniak und zugleich etwas Wasser gab und 92,9 pC. Molybdän ergab. Bei wiederholten Versuchen, namentlich wenn die Einwirkungstemperatur wechselte, wurden indessen nicht constante Resultate erhalten; eben so wenig durch Erhitzen von molybdäns. Ammoniak in Ammoniakgas. Molybdänsäure wird bei starker Rothglühhitze durch Ammoniakgas zu Metall reducirt, das, wie das Wolfram, das Ammoniak sehr leicht zu Stickgas und Wasserstoffgas zerlegt. Der bisher für Molybdänoxyd gehaltene, durch Schmelzen eines Gemenges von molybdäns. Ammoniak und Chlorammonium unter einer Chlornatriumdecke dargestellte Körper enthält auch eine Stickstoffverbindung; die schwarze Masse gab nach abwechselndem Behandeln mit Wasser,

(1) Jahresber. f. 1850, 308 ff. — (2) Ann. Ch. Pharm. CL, 385; im Ausz. J. pr. Chem. LXX, 507; Chem. Centr. 1857, 480.

verdünnter Kalilauge und Salzsäure, Auswaschen und Trocknen ein bläulich-schwarzes Pulver, das bei dem Schmelzen mit Kalihydrat viel Ammoniak entwickelte. Als Chlormolybdän  $\text{MoCl}_5$  in trockenem Ammoniakgas eben bis zur Verflüchtigung des sich bildenden Chlorammoniums erhitzt wurde, blieb eine schwarze zusammengesinterte Masse, die mit Kalihydrat geschmolzen (nicht bei dem Behandeln mit Kalilauge) viel Ammoniak entwickelte, von Salzsäure nicht verändert, von Salpetersäure sogleich zu Molybdänsäure umgewandelt wurde, von unterchlorigs. Natron unter Stickgasentwicklung gelöst wurde, an der Luft erhitzt zu Molybdänsäure verglimmte, in einer Röhre zum Glühen erhitzt Ammoniak entwickelte; der Metallgehalt dieser Substanz (82,8 pC.) sprach dafür, daß sie der auf gleiche Weise entstehenden Wolframverbindung  $\text{W}_2\text{N} + \text{WNH}_2$  analog zusammengesetzt sei.

Uhrlaub (1) erhielt Verbindungen von Stickstoffmolybdän mit Molybdänamid (*Molybdännitretamide*) durch Einwirkung von trockenem Ammoniakgas auf (durch Erhitzen des Metalls in reinem Chlorgas dargestelltes) Molybdänchlorid. Die Einwirkung geht schon bei gewöhnlicher Temperatur vor sich, unter beträchtlicher Wärmeentwicklung, so daß theilweises Schmelzen der Masse und Verflüchtigung von Chlorammonium eintrat; bei nachherigem schwachem Erwärmen wurde das Product dickflüssig und durch das Entweichen von Chlorammoniumdämpfen blasig, und bald erstarrte es zu einer schwarzen blasigen Masse (an kälteren Stellen setzten sich sternförmig gruppirte bräunliche Krystalle ab, die sich bei dem Erhitzen zu diesem schwarzen Körper und Chlorammonium zerlegten). Die schwarze Masse, nach dem Pulvern durch rasches Auswaschen mit Wasser von Chlorammonium befreit und im leeren Raum über Schwefelsäure getrocknet, entwickelte bei schwachem Glühen an der Luft Ammoniak; bei stärkerer

(1) Pogg. Ann. Cl, 605; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 141.

Molybdän-  
verbindun-  
gen.

Hitze erglühte sie und begann Umwandlung zu Molybdänsäure; mit Kalihydrat geschmolzen entwickelte sie viel Ammoniak, in Sauerstoff verbrannte sie lebhaft unter Bildung von etwas Wasser, bei dem Glühen in Wasserstoffgas wurde Ammoniak entwickelt. Die Zusammensetzung dieser, nicht stets erhaltenen Verbindung entsprach der Formel  $4\text{MoN} + \text{MoNH}_2$ . Eine derselben im Aeußeren und in dem Verhalten ähnliche Verbindung von der Zusammensetzung  $4\text{Mo}_2\text{N} + \text{MoNH}_2$  wurde erhalten durch Behandeln von Molybdänchlorid mit Ammoniakgas in der oben angegebenen Weise und Erhitzen, zuletzt bis zum schwachen Glühen. Als Molybdänchlorid in einer Röhre allmählig bis zum Glühen der letzteren in einem Strome von Ammoniakgas erhitzt wurde, erhielt Uhrlaub (nicht immer) eine Verbindung  $\text{Mo}_3\text{N}$ , deren Farbe mehr ins Graue zog als die der vorhergehenden Verbindungen, deren Verhalten indessen keine wesentlichen Verschiedenheiten ergab; bei anderen Versuchen wurden nach diesem Verfahren Substanzen erhalten, die Uhrlaub als Gemenge von  $\text{Mo}_3\text{N}$  und  $\text{Mo}_2\text{N}$  betrachtet. Alle vorhergehenden Verbindungen werden bei Weißglühhitze durch Ammoniak zu Metall reducirt. Uhrlaub läßt es übrigens dahin gestellt sein, ob in den beiden ersten das Stickstoffmolybdän mit dem Molybdänamid in wahrer chemischer Verbindung enthalten sei. — Molybdänchlorür giebt bei Behandlung mit Ammoniakgas dieselben Verbindungen, zugleich auch, wie Uhrlaub vorläufig ankündigt, eine vielleicht auch aus Molybdänchlorid darstellbare Verbindung, die eine den Platinbasen analoge Zusammensetzung habe. — Bei der, schon bei geringer Erwärmung stattfindenden Einwirkung von Ammoniakgas auf Molybdänsäure geht keine einfache Zersetzung vor sich, sondern es bildet sich zunächst Molybdänamid und saures molybdäns. Molybdänoxyd, welche letztere Verbindung durch stärkeres Erhitzen allmählig in jene übergeführt werden kann; doch tritt hierbei eine theilweise Zersetzung des Molybdänamids  $\text{MoNH}_2$  zu Stickstoffmolybdän  $\text{MoN}$  und

Wasserstoff ein, und man erhält wechselnd zusammengesetzte Gemenge als Pseudomorphosen der ursprünglich angewendeten Molybdänsäurekrystalle. Ist alle Molybdänsäure in  $\text{MoO}_3$ ,  $\text{MoN}$  und  $\text{MoNH}_3$  übergeführt, so beginnt das Ammoniak auf Molybdänoxyd einzuwirken, namentlich bei gesteigerter Temperatur, wo aber zugleich  $\text{MoN}$  zu Stickstoff und  $\text{Mo}_3\text{N}$  zersetzt wird, welche letztere Verbindung mit  $\text{MoO}_3$ ,  $\text{MoN}$  und  $\text{MoNH}_3$  in sehr wechselnd zusammengesetzten Gemengen erhalten wird. In höheren Temperaturen vermindert sich der Oxydgehalt und aus  $\text{Mo}_3\text{N}$  bildet sich unter Austreten von Stickstoff auch  $\text{Mo}_3\text{N}$ , welches, nachdem es mit jenen Verbindungen Gemenge von der verschiedensten Zusammensetzung gebildet hat, zuletzt bei Weißglühhitze zu Metall reducirt wird. — Auch Uhrlaub fand, daß der durch Glühen von molybdäns. Natron mit Chlorammonium erhaltene dunkelbraune, bisher als Molybdänoxyd betrachtete Körper, und ebenso die beim Glühen von molybdäns. Kali oder Ammoniak mit Chlorammonium resultirenden Substanzen Stickstoff und etwas Wasserstoff enthalten, und daß auch das nach Berlin's (1) Angabe durch Schmelzen des Doppelsalzes von 2f.- und 3f.-molybdäns. Ammoniak mit Molybdänsäure dargestellte molybdäns. Molybdänoxyd nicht frei von Stickstoff ist.

Molybdän-  
verbindun-  
gen.

Fremy (2) stellte reducirtes Chrom dar, indem er Natrium in Dampfform durch einen Wasserstoffstrom zu rothglühendem, in einem Porcellanschiffchen befindlichem Chromchlorid führte, und von dem krystallinisch ausgeschiedenen Chrom das Chlornatrium durch Auswaschen entfernte. Die so erhaltenen Chromkrystalle sind sehr glänzend, nach Senarmont's Bestimmung dem regulären Systeme angehörend, sehr hart, der Einwirkung der stärk-

Chrom

(1) Jahresber. f. 1850, 309. — (2) Compt. rend. XLIV, 632; Instit. 1857, 102; J. pharm. [8] XXXI, 321; J. pr. Chem. LXXI, 79; Ann. Ch. Pharm. CII, 331; Chem. Centr. 1857, 463.

**Chrom.** sten Säuren und selbst des Königswassers widerstehend. Mehrere Legirungen des Chroms mit anderen Metallen haben die Härte des ersteren und seine Widerstandsfähigkeit gegen Säuren. Eine Legirung von Chrom und Eisen liefs sich erhalten durch Reduction des Chromeisensteins mittelst Kohle und auch durch Einwirkung von Eisen auf reines Chromoxyd im Gebläsefeuer; diese Legirung krystallisirt manchmal in langen Nadeln; sie gleicht dem Gufs-eisen und ritzt selbst gehärteten Stahl. — Die Verschiedenheiten in den Eigenschaften, namentlich im Verhalten gegen Säuren, des auf diese Art reducirten Chroms und des durch Reduction von Chromoxyd mittelst einer unzureichenden Menge von Kohle im Kalktiegel dargestellten (1) hat H. Sainte-Claire Deville (2) hervorgehoben, und dafs die letztere Art der Reduction im Allgemeinen gröfsere Sicherheit, was die Vermeidung von Verunreinigungen betrifft, darbiete, während die Anwendung von Natrium zur Reduction nur insofern Vorthelle habe, als dann das reducirte Metall krystallinisch erhalten wird (vgl. bei Mangan S. 203 f.).

N. Berlin (3) hat Bemerkungen über einige der bisherigen Bestimmungen des Atomgewichts des Chroms veröffentlicht, speciell darüber, dafs Lefort's Versuche (4) richtig berechnet ( $Ba = 68,4$  gesetzt) dieses Atomgewicht  $= 26,4$  ergeben.

**Chromoxyd.** Grünes Chromoxyd ist nach Fremy (5) im Gebläsefeuer schmelzbar und bildet dann eine schwarze krystallinische Masse von allen Eigenschaften des nach Wöhler's Verfahren dargestellten krystallinischen Chromoxyds; es ritzt Quarz und gehärteten Stahl.

Nach C. W. Vincent (6) ist Chromoxydhydrat unlöslich in Ammoniak, und die rothe Färbung, welche bei

(1) Vgl. Jahresber. f. 1856, 317. — (2) In der S. 203 angef. Abhandl. — (3) J. pr. Chem. LXXI, 191; im Auss. Chem. Centr. 1857, 704. — (4) Jahresber. f. 1850, 809. — (5) In der S. 197 angef. Abhandl. — (6) Phil. Mag. [4] XIII, 191.

Mischung eines Chromoxydsalzes mit überschüssigem Ammoniak die über dem Niederschlag befindliche Flüssigkeit annimmt, beruhe auf der Lösung eines Doppelsalzes. Zur Hervorbringung eines solchen Doppelsalzes empfiehlt er, eine mit etwas Salzsäure angesäuerte Lösung von Chromchlorid mäßig erwärmter concentrirter Ammoniakflüssigkeit tropfenweise zuzusetzen, wo sich ein grüner Niederschlag bildet, welcher bei längerem Stehen allmählig blau wird und sich dann bei Zusatz von Salzsäure leicht zu einer carmoisinrothen Flüssigkeit auflöst. Bei Anwendung anderer Salze des Chromoxyds und ihrer Säuren werden analoge rothe Verbindungen gebildet, die sich aber auch nicht im festen Zustande darstellen ließen.

Senarmont fand, wie Rammelsberg (1) mittheilt, daß das *einfach-chroms. Kali* aus einer kohlen. Natron enthaltenden Auflösung manchmal in sechseitigen optisch einaxigen Tafeln krystallisirt.

Wöhler (2) fand einen Vanadiumgehalt in käuflichem Gelbbleierz (einem sandförmigen Pulver) von Bleiberg in Kärnthen; es bleibt unentschieden, ob die Vanadinsäure ein nur zufälliger Bestandtheil dieses Gelbbleierzes ist oder ob mit letzterem auch vanadins. Bleioxyd als selbstständiges Mineral vorkommt.

L. Kessler (3) empfiehlt zur Darstellung des Uranoxyds aus der Pechblende und zur Beseitigung der anderen darin enthaltenen Metalle, die Pechblende in Salpetersäure zu lösen, in die mit Wasser verdünnte, auf 30° erwärmte Flüssigkeit Schwefelwasserstoff zu leiten, in der vom Schwefelarsen, Schwefelkupfer und Schwefelblei abfiltrirten Flüssigkeit das Eisen wieder mittelst Chlor oder Salpetersäure höher zu oxydiren, Weinsäure zuzusetzen, mit Ammoniak zu neutralisiren, nach Zusatz von zweifach-kohlen. Natron

(1) In der S. 5 angef. Schrift, 91. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 333; J. pr. Chem. LXXI, 447. — (3) J. pharm. [8] XXXI, 182; Compt. rend. XLVI, 530.



Uran;  
Verbin-  
dungen des  
selben.

wiederum rasch Schwefelwasserstoff zugleich mit Kohlensäure einzuleiten, den Schwefelzink, Schwefeleisen, Schwefelnickel und manchmal Schwefelkobalt enthaltenden Niederschlag mit einer verdünnten Lösung von zweifach-kohlens. Natron, die mit Kohlensäure gesättigt und mit Schwefelwasserstoff versetzt ist, auszuwaschen, die Flüssigkeit einzudampfen und aus dem gerösteten Rückstand das Uranoxyd zu gewinnen.

Nach R. Arendt und W. Knop (1) ist zur Darstellung von alkalifreiem Uranoxyd aus kohlens. Uranoxyd-Kali oder kohlens. Uranoxyd-Natron mehrmals wiederholtes Lösen in Salzsäure und Fällen mit Ammoniak nothwendig; sie finden es zweckmässig, den voluminösen Niederschlag erst zu trocknen, und dann nach dem Zerreiben auszuwaschen. Zur Reinigung von eisenhaltigem Uranoxyd empfehlen sie, die Lösung desselben mit Ammoniak bis zur vollständigen Ausfällung des Urans und Eisens zu versetzen, den Niederschlag in Essigsäure zu lösen, dann wieder etwas kohlens. Ammoniak hinzuzusetzen bis so eben ein Niederschlag zu entstehen anfängt, und hinreichend lang zu kochen; alles Eisen (bei etwa vorhandener Thonerde auch diese) scheidet sich aus. — Uranchlorid, durch Auflösen von kohlens. Uranoxyd-Ammoniak oder dem durch Aetzammoniak gefällten Niederschlag erhalten, wird durch Schwefelwasserstoff nur äusserst schwierig und unvollständig zu Chlorür reducirt. Arendt und Knop empfehlen zur Darstellung von Uranchlörürlösung, kohlens. Uranoxyd-Ammoniak in doppelt so viel Salzsäure, als zur Lösung erforderlich ist, aufzulösen, wenige Tropfen Platinchloridlösung und dann Kupferdrehspäne im Ueberschufs zuzusetzen, zum Sieden zu erhitzen bis eine Probe der Flüssigkeit in Wasser gegossen Kupferchlorür ausscheidet, die grüne Lösung zu verdünnen, nach dem Erkalten vom ausgeschiedenen Kupferchlorür abzufiltriren, aus dem Filtrat

(1) Chem. Centr. 1857, 162; J. pr. Chem. LXXI, 68.

das noch darin enthaltene Kupfer durch Schwefelwasserstoff auszufällen, dann die Flüssigkeit rasch einzukochen. Die (Chlorammonium enthaltende) Lösung scheidet tropfenweise zu siedendem Wasser gesetzt schwarzes Uranoxydul aus; sie hält sich, wenn ganz frei von Eisen, auch bei Zutritt von Luft lange unverändert; sie ist als Reductionsmittel vielfach anwendbar.

Fremy (1) hat mitgetheilt, daß er das Mangan in derselben Weise wie das Chrom (vgl. S. 197) reducirt hat; von den Eigenschaften des so gewonnenen Metalls hat er nur angegeben, daß es bei dieser Reductionsmethode krystallinisch erhalten wird. Mangan.

C. Brunner (2) hat das Mangan in entsprechender Weise wie das Aluminium (3) aus seiner Fluorverbindung durch Natrium reducirt. Er bringt 2 Th. Fluormangan (4)

(1) In der S. 197 angef. Abhandl. — (2) Aus d. Mittheil. d. naturf. Gesellsch. in Bern in Pogg. Ann. CI, 264; Dingl. pol. J. CXLIV, 184; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 408; Anzeige der Resultate Compt. rend. XLIV, 630; Instit. 1857, 101; J. pr. Chem. LXXI, 77; Ann. Ch. Pharm. CII, 330. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1856, 838. — (4) Zur Darstellung von reinem schwefels. Manganoxydul werden nach Brunner 100 Th. fein gepulverter Braunstein mit 40 Schwefel und 10 Holzkohlenpulver in einem irdenen Tiegel etwa 2 Stunden lang mäfsig geglüht, die zerriebene Masse mit etwas verdünnter Schwefelsäure in der Wärme behandelt bis eine neue Menge Säure nicht mehr Schwefelwasserstoff entwickelt, die breiartige Masse mit Wasser ausgezogen, die Flüssigkeit zur Trockne verdampft und dabei zur Oxydation des Eisens etwas Salpetersäure oder chlors. Kali zugesetzt, die erhaltene gelbe Salzmasse schwach geglüht, dann mit Wasser behandelt, die von basischem Eisenoxysalz und etwas Kieselsäure getrennte Flüssigkeit durch mehrtägiges Zusammenstellen mit etwas gepulvertem kohlen. Kalk vollends von Eisen befreit, und die filtrirte Flüssigkeit, nach Beseitigung des bei dem Concentriren sich abscheidenden schwefels. Kalks, zur Krystallisation gebracht. Das durch Kochen der Lösung des schwefels. Manganoxyduls mit etwas überschüssigem kohlen. Natron erhaltene und ausgewaschene kohlen. Manganoxydul wird zur Darstellung von Fluormangan in wässrige Flußsäure, die stets etwas überschüssig bleiben muß, eingetragen, die Flüssigkeit von dem blaueröthlichen Fluormangan abgossen und letzteres bei 100° vollständig getrocknet.

**Mangan.** und 1 Th. Natrium in abwechselnden dünnen Schichten in einen hessischen Schmelztiegel, bedeckt das gut zusammengedrückte Gemenge mit Chlornatrium und bringt darüber noch eine Schichte Flußspathstückchen (zur Verhinderung des Herausspritzens), erhitzt den mit seinem Deckel verschlossenen Tiegel in einem Gebläseofen zuerst gelinde, und wenn die am Zischen wahrnehmbare Einwirkung stattgefunden bis zum Hellrothglühen, schließt nach viertelstündigem Erhitzen alle Oeffnungen des Ofens und läßt erkalten. Das Mangan (doch nur etwas über die Hälfte der theoretisch möglichen Menge) findet sich nach hinlänglich starkem Erhitzen zu Einer Masse zusammengeschmolzen am Boden des Tiegels; ist es nicht zusammengefloßen, so wird es nochmals unter einer Decke von Chlornatrium oder Chlorkalium, das mit  $\frac{1}{10}$  Salpeter gemengt ist, geschmolzen (Borax greift es beim Erhitzen stark an). Das so erhaltene geschmolzene Mangan hat die Farbe des Gußeisens, ist sehr spröde, so hart daß es gehärteten Stahl ritzt und Glas wie ein Diamant schneidet, einer hohen Politur fähig, verändert sich auch an feuchter Luft bei gewöhnlicher Temperatur nicht, läuft auf Platinblech erhitzt wie Stahl an und überzieht sich dann mit einer braunen Oxydschichte. Es zeigte das spec. Gew. 7,138 bis 7,206; es ist nicht magnetisch. Mit Wasser in Berührung wird es in der Kälte langsam, bei dem Kochen rascher oxydirt, unter kaum merklicher Wasserstoffentwicklung. In concentrirter Schwefelsäure entwickelt es in der Kälte nur wenig Wasserstoffgas, beim Erhitzen löst es sich unter Entwicklung schwefliger Säure; in verdünnter Schwefelsäure löst es sich schon bei gewöhnlicher Temperatur leicht auf; auch in Salpetersäure, in selbst stark verdünnter Salzsäure und in Essigsäure löst es sich leicht.

Brunner bemerkt noch, daß die Reduction des Mangans auch mit Anwendung einer durch Zusammenschmelzen gleicher Theile Chlormangan und fein geriebenen Flußspaths erhaltenen Masse gelingt; diese wird zerstoßen und kann

direct in der oben angegebenen Weise durch Natrium reducirt werden. Später (1) hat er noch folgendes Verfahren angegeben. Reines Chlormangan wird gleich nach dem Schmelzen (allzustarkes Erhitzen ist zu vermeiden) gröblich gepulvert, durch Schütteln in einer Flasche mit dem gleichen Gewicht gepulverten Flußspaths gemengt, in kleine verschleißbare Gläser zu je etwa 15 Grm. vertheilt, jeder solchen Portion etwa 3 Grm. in kleine Stückchen zerschnittenes und von Steinöl befreites Natrium zugesetzt, in einen zu gelindem Glühen erhitzten hessischen Tiegel eine solche Portion nach der anderen eingetragen und der Tiegel jedesmal bis zur Vollendung der eintretenden Einwirkung bedeckt, dann der Tiegel, nachdem der Inhalt desselben noch mit geschmolzenem und gröblich zerstoßenem Kochsalz überdeckt, während 10 Minuten zum mäfsigen Weifsglühen erhitzt; nach langsamem Erkalten des Tiegels findet man an dem Boden desselben das Mangan als gut geflossenen Regulus. Brunner erhielt auf 100 Th. angewendeten Natriums höchstens 65 Th. Mangan. Um kleinere Stücke Mangan zu vereinigen oder unvollkommen reducirte Proben umzuarbeiten (Umschmelzen des Metalls sei immer rathsam), mengt Brunner das im Stahlmörser gröblich gepulverte Mangan mit dem doppelten Volum wasserfreien Chlornatriums und setzt das Gemenge in einem irdenen Tiegel während 10 Minuten der Weifsglühhitze aus.

H. Sainte-Claire Deville (2) hat die Verschiedenheiten in den Eigenschaften besprochen, welche das von Brunner dargestellte Mangan im Vergleich zu dem durch Reduction von Manganoxidoxydul mit einer unzureichenden Menge Kohle im Kalktiegel erhaltenen (3) zeigt. Er ist der Ansicht, dafs bei der Reduction mittelst Natrium durch den Kohlegehalt des letzteren, das in ihm enthaltene

(1) Dingl. pol. J. CXLVI, 44; Chem. Centr. 1857, 817. — (2) Compt. rend. XLIV, 673; J. pr. Chem. LXXI, 289; im Auss. Ann. Ch. Pharm. CII, 382. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1856, 817.

**Mangan.** Steinöl und das aus kieselensäurehaltigen Materialien reducirt werdende Silicium Verunreinigungen in das Mangan gebracht werden können, und er betrachtet es als hierauf beruhend, daß Brunner's Mangan weniger strengflüssig ist und das Wasser weniger leicht zersetzt, als das was Deville dargestellt hatte.

Brunner (1) wurde auf den Siliciumgehalt des von ihm dargestellten Mangans durch Wöhler aufmerksam gemacht, welcher fand, daß solches Mangan bei dem Lösen in Salzsäure eine nicht unbedeutende Menge von Siliciumoxydhydrat (vgl. S. 169 ff.) hinterliefs. Brunner fand diesen Rückstand bei 12 Proben Mangan von verschiedenen Darstellungen zwischen 1,6 bis 6,8 pC. von dem Gewicht des angewendeten Mangans wechselnd, und, in Uebereinstimmung mit Wöhler's Beobachtungen, daß die Auflösung des Mangans bei größerem Siliciumgehalt durch die Ausscheidung des das Metall einhüllenden Siliciumoxyds verlangsamt wird. Eine Vergrößerung des Siliciumgehalts des Mangans bewirkte Brunner sowohl durch Zusatz von etwas Fluorsiliciumkalium bei der Reduction als auch durch Zusatz von Kieselsäure bei dem Umschmelzen des Metalls mit Chlornatrium; er erhielt so ein bis zu 9,86 pC. Silicium enthaltendes Mangan. Die Verminderung des Siliciumgehalts gelang am besten durch Mengen des im Stahlmörser gröblich gepulverten Metalls mit dem doppelten Gewichte wasserfreien Chlornatriums, welchem 1 pC. chlors. Kali zugesetzt worden, und Schmelzen bei nicht länger, als eben nöthig, dauernder Weißglühhitze. Auf diese Art, wo das Silicium oxydirt wird und in die Salzschlacke eingeht, läßt sich der Siliciumgehalt auf 0,1 pC. oder vielleicht noch weniger verringern. Brunner fand indessen nicht, daß Farbe, Schmelzbarkeit, Härte und Glanz des Mangans bei wechselndem Siliciumgehalt abgeändert würden.

(1) Aus d. Mittheil. d. naturf. Gesellsch. zu Bern, Dec. 1857, in Pogg. Ann. CIII, 139; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 161.

Wir fügen hier gleich die (1858 veröffentlichten) Resultate hinzu, welche Wöhler (1) bei Versuchen zur Darstellung eines an Silicium reichen Mangans erhielt. Als ein Gemenge von ungefähr gleichen Theilen Fluormangan, Wasserglas, Kryolith und Natrium, in einen hessischen Tiegel eingedrückt und mit einem Gemenge von Chlorkalium und Chlornatrium überdeckt, erhitzt und nach erfolgter Reaction hoher Temperatur ausgesetzt wurde, resultirte ein wohl geflossener, harter und spröder, 11,7 pC. Silicium enthaltender Regulus, im Bruche mit Anzeigen von blättrig-krystallinischem Gefüge, jedoch ohne sichtbar ausgeschiedenes freies Silicium; bei der Behandlung desselben mit Salzsäure wurde die Einwirkung durch sich ausscheidendes (sehr dichtes, jedoch nicht krystallinisches) Siliciumoxyd erschwert; das sich dabei entwickelnde Wasserstoffgas enthielt Siliciumwasserstoff beigemennt und setzte bei dem Durchleiten durch eine glühende Glasröhre amorphes Silicium ab; durch Flusssäure wurde die metallische Masse unter heftiger Entwicklung von übelriechendem Wasserstoffgas vollständig gelöst. Ein Gemenge von geschmolzenem Chlormangannatrium, Flusspath, Wasserglas und Natrium ergab einen wohlgeflossenen, sehr spröden, in einigen Blasenräumen mit stahlfarbenen prismatischen Krystallen ausgekleideten Regulus mit 13 pC. Silicium; ein Gemenge von geschmolzenem Manganchlorür, Flusspath, Fluorsiliciumkalium und Natrium einen (etwas rascher abgekühlten) fast silberweißen, sehr spröden, 6,5 pC. Silicium enthaltenden Regulus von muschligem, stark glänzendem Bruch; ein Gemenge von Chlormangan, Natrium, feinem Quarzsand und Kryolith (letztere beide im Verhältniß 22 : 26 Th.) einen 11,4 pC. Silicium enthaltenden Regulus mit Andeutungen von blättrigem Gefüge und in's Speisgelbe ziehender Farbe. Versuche, wobei ein Gemenge von Chlormangannatrium, Fluorsiliciumkalium und

(1) Ann. Ch. Pharm. CVI, 54; Chem. Centr. 1858, 266.

**Mangan.** Natrium ohne Zusatz von Flussspath stärkerem und anhaltenderem Feuer ausgesetzt wurden, ergaben keine Spur reducirten Metalls. — Wöhler ist geneigt, den wenn auch kleinen Gehalt an Silicium in dem nach Brunner's Verfahren dargestellten Mangan als die Ursache der Verschiedenheiten zu betrachten, welche dieses im Vergleich zu dem aus dem Oxyd durch Kohle reducirten Metalle zeigt.

C. v. Hauer (1) bestimmte das Atomgewicht des Mangans durch die Ermittlung, wieviel Schwefelmangan aus, mit großer Sorgfalt dargestelltem und durch Trocknen bei 300° wasserfrei gemachtem schwefels. Manganoxydul bei der Reduction durch Schwefelwasserstoff (zuletzt bei starker Rothglühhitze) entsteht; neun Versuche ergaben ihm  $Mn = 27,409$  bis  $27,579$ , im Mittel  $= 27,491$ . Zwei Versuche, bei welchen Manganoxydul (durch Reduction des Hyperoxyds mittelst Wasserstoff erhalten) durch Glühen an der Luft zu Oxydoxydul umgewandelt wurde, gaben  $Mn = 27,486$  und  $27,527$ ; Hauer betrachtet diese Versuche als weniger zuverlässig, da hier die Gewichtsveränderungen geringer sind (das Oxydoxydul muß, da es hygroskopisch ist, mit besonderer Sorgfalt gewogen werden). — Dumas fand durch Reduction von Manganhyperoxyd zu Oxydul  $Mn = 26$ ; vgl. S. 32.

**Manganverbindungen.**

Die von Forchhammer gemachte Beobachtung, daß kohlens. Manganoxydul bei dem Erhitzen unter Luftzutritt Manganhyperoxyd bildet, ist bereits zur Regeneration von Hyperoxyd aus den Rückständen von der Chlorbereitung verworthen worden (2). W. Reifsig (3) hat untersucht, unter welchen Umständen eine möglichst große Ausbeute an Hyperoxyd erzielt wird. Setzt man reines kohlens.

(1) Wien. Acad. Ber. XXV, 124; J. pr. Chem. LXXII, 352; Chem. Centr. 1857, 881; Chem. Gaz. 1858, 41. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1856, 792. — (3) Ann. Ch. Pharm. CIII, 27; Dingl. pol. J. CXLV, 489; J. pr. Chem. LXXII, 383; Chem. Centr. 1857, 833.

Manganoxydul höheren Temperaturen aus und läßt diese allmählig bis zu  $300^{\circ}$  steigen, so bildet sich eine um so größere Menge Hyperoxyd; je höher die Temperatur war. Bei dreistündigem Erhitzen auf  $300^{\circ}$  entweicht sämtliche Kohlensäure und eine Verbindung  $\text{Mn}_2\text{O}_5 = 2\text{MnO}_2 + \text{MnO}$  wird gebildet. Bei noch stärkerem Erhitzen tritt wieder Sauerstoff aus, und bei schwacher Rothglühhitze entsteht die Verbindung  $\text{Mn}_2\text{O}_4$ . Längere Dauer des Erhitzens, ebenso lockere Beschaffenheit des kohlen. Manganoxyduls begünstigt die Bildung von Hyperoxyd.

Manganverbindungen.

Für das wasserhaltige *Manganchlorür* hatte Schabus (1) eine andere Krystallform gefunden, als Rammelsberg und Marignac (2). Der Letztere (3) hat die Krystallisation von reinem Manganchlorür unter mehrfach abgeänderten Umständen vor sich gehen lassen, ohne indessen solche Krystalle, wie sie Schabus beschrieben, zu erhalten. Marignac hat indessen hierbei gefunden, daß das Manganchlorür  $\text{MnCl} + 4\text{HO}$  dimorph ist. In einer durch Eindampfen in der Hitze übersättigten Lösung bilden sich, wenn man letztere mit Fließpapier bedeckt in einer Temperatur von  $0$  bis  $6^{\circ}$  stehen läßt, manchmal langsam wachsende klare Krystalle (meistens erstarrt die Lösung zu einer aus der schwerer löslichen gewöhnlichen Modification bestehenden Krystallmasse), die an der Luft bald durch ihre ganze Masse hindurch undurchsichtig werden. Diese letzteren Krystalle sind mit denen des Eisenchlorürs  $\text{FeCl} + 4\text{HO}$  (4) isomorph; sie sind monoklinometrisch, zeigen die Flächen  $0\text{P} : +\text{P} - \text{P} \cdot (\frac{1}{2}\text{P}\infty)$  und die Neigungen  $+\text{P} : +\text{P}$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 86^{\circ}0'$ ,  $-\text{P} : -\text{P}$  daselbst  $= 105^{\circ}36'$ ,  $+\text{P} : -\text{P}$

(1) Jahresber. f. 1854, 353. — (2) Jahresber. f. 1855, 381. — (3) In der S. 5 angef. Abhandl. — (4) Jahresber. f. 1850, 327. In der oben nach Marignac gegebenen Deutung der Manganchlorürkrystalle ist die Richtung, welche Schabus bei den Eisenchlorürkrystallen als Hauptaxe annahm, als Klinodiagonale genommen, und umgekehrt.



**Manganverbindungen.** im orthodiagonalen Hauptschnitt =  $103^{\circ}59'$ ,  $0P : +P = 103^{\circ}30'$ ,  $0P : -P = 126^{\circ}30'$ ,  $0P : (\frac{1}{2}P\infty) = 142^{\circ}30'$ ; Neigung der beiden schiefstehenden Axen =  $69^{\circ}14'$ . — Das *Manganbromür* bildet nach Marignac Krystalle  $MnBr + 4HO$ , welche mit denen der gewöhnlichen Modification des Manganchlorürs isomorph sind, übrigens etwas lebhafter rosenroth und noch zerfließlicher als letzteres sind. Die monoklinometrischen Combinationen zeigen  $\infty P . 0P . +P . -P . (P\infty)$ ; es ist  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $115^{\circ}0'$ ,  $(P\infty) : (P\infty)$  daselbst =  $82^{\circ}0'$ ,  $0P : +P = 108^{\circ}37'$ ,  $0P : -P = 121^{\circ}12'$ , Winkel der geneigten Axen =  $80^{\circ}54'$  (1). — *Manganjodür* wurde in rosenrothen, an der Luft sich bräunenden und so zerfließlichen blättrigen Krystallen erhalten, daß eine genauere Bestimmung der letzteren nicht möglich war.

**Arsen.** Nach A. Vogel d. j. (2) tritt der Knoblauchgeruch des Arsens am auffallendsten auf, wenn man Kohlepulver mit wenig arseniger Säure unter Zusatz von Weingeist innigst gemengt anzündet; zur Demonstration dieses Geruches empfiehlt er aus Kohlenstaub, sehr verdünnter Schellaklösung und arseniger Säure geformte Stängelchen, welche angezündet fortglimmen.

**Arsenige Säure.** Wöhler (3) fand Hirzel's (4) Beobachtung bestätigt, daß bei freiwilligem Verdunsten einer Auflösung von arseniger Säure in Ammoniak nach dem Auskrystallisiren von arsenigs. Ammoniak sich arsenige Säure in ungewöhnlich aussehenden großen Krystallen ausscheidet; er beobachtete rosenförmige Aggregate perlmutterglänzender tafelförmiger Octaëdersegmente.

(1) Auch diese Krystalle betrachtet Marignac anders gestellt, als es Rammelsberg (Jahresber. f. 1855, 381) that; was für die eine Stellung Klinodiagonale ist, ist für die andere Hauptaxe. — (2) Aus N. Repert. Pharm. VI, Hft. 8 in Dingl. pol. J. CXLIV, 159; N. Jahrb. Pharm. VII, 866. — (3) Ann. Ch. Pharm. CI, 365. — (4) Jahresber. f. 1852, 378.

Nach Luynes (1) scheiden sich aus einer bei 70 bis 80° bereiteten Lösung von arseniger Säure in Ammoniak bei dem Erkalten derselben nadelförmige Krystalle von arsenigs. Ammoniak  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{AsO}_3$  (2) aus, die aber, in einem offenen Gefäße mit der überstehenden Flüssigkeit sich selbst überlassen, so daß aus letzterer Ammoniak verdunsten kann, sich allmählig wieder lösen; zuletzt scheidet die Flüssigkeit octaëdrische Krystalle von arseniger Säure ab.

Arsenige  
Säure.

Weiter untersuchte Luynes (3) die Einwirkung der arsenigen Säure auf Chlorammonium. Bei dem Erhitzen eines Gemenges dieser beiden Körper in einem mit einer Gasleitungsröhre versehenen Kolben entwickelt sich zuerst reichlich Ammoniak; dann zeigen sich, in Folge der Zersetzung von zuerst gebildetem Arsenschlorür, weiße Dämpfe und die Gasentwicklung hört auf.

Das Atomgewicht des Antimons war durch R. Schneider (4) zu 120,3 bestimmt worden, beträchtlich niedriger als es bisher angenommen worden war; H. Rose (5) hatte Schneider's Resultat nahezu bestätigt gefunden. Eine etwas höhere Zahl leitet sich aus Versuchen ab, welche Dexter (6) über das Atomgewicht des Antimons ausgeführt hat. Dieser bereitete zunächst metaantimons. Kali (7), durch Füllen der Lösung desselben mit einer

Antimon.

(1) Compt. rend. XLIV, 1358; J. pr. Chem. LXXII, 180; Chem. Centr. 1857, 623. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 424. — (3) Compt. rend. XLIV, 1854; Instit. 1857, 224; J. pr. Chem. LXXII, 181; Chem. Centr. 1857, 624. — (4) Jahresber. f. 1856, 387. — (5) Dasselbst, 388. — (6) Pogg. Ann. C, 563; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 242; Chem. Centr. 1857, 454. — (7) Dexter empfiehlt hierfür, ein Gemenge gleicher Theile wiederholt umkrystallisirten und getrockneten Brechweinsteins und gereinigten Salpeters in einen glühenden Tiegel einzutragen und erst, nachdem die Masse ganz weiß geworden ist,  $\frac{1}{2}$  Th. Kali in kleinen Stücken vorsichtig zuzusetzen, die Schmelze einige Zeit in ruhigem Flusse zu erhalten und dann auszugießen. Rieckher (N. Jahrb. Pharm. VII, 401; Dingl. pol. J. CXLV, 318; J. pharm. [3] XXXII, 819) empfiehlt zur Darstellung einer Lösung von metaantimons. Kali, Fünffach-Schwefelantimon durch Kochen mit Kalilauge zu zersetzen,

**Antimon.** Chlornatriumlösung metaantimons. Natron, reinigte dieses durch wiederholtes Decantiren mit Wasser und zersetzte es mit Salpetersäure; das mit heißem Wasser und Salpetersäure ausgewaschene und getrocknete Antimonsäurehydrat wurde durch heftiges Glühen in einem mit reiner Kohle (dem bei der Verbrennung von Terpentinöl abgesetzten Rufs) ausgefütterten Porcellantiegel reducirt und, da es noch etwas natriumhaltig war, mit Zusatz von etwas Antimonsäure innig gemengt stark geglüht; nach wiederholtem Umschmelzen mit Antimonsäure ergab nun das Metall dasselbe Atomgewicht wie vorher. Das spec. Gew. des reinen Antimons wurde bei 17 bis 21° = 6,707 bis 6,718 (bezogen auf Wasser von derselben Temperatur als Einheit) gefunden. Die Bestimmung des Atomgewichts wurde ausgeführt, indem das Metall durch Salpetersäure oxydirt und durch Glühen in antimons. Antimonoxyd  $\text{SbO}_4$  übergeführt wurde; in 10 Versuchen, welche Dexter als stimmberechtigt betrachtet, wurde so  $\text{Sb} = 122,24$  bis  $122,48$ , im Mittel =  $122,34$  gefunden. Daß das antimons. Antimonoxyd dem Atomverhältniß  $\text{SbO}_4$  entsprechend zusammengesetzt ist, wurde noch durch einen besonderen Versuch bestätigt, bei welchem reines (durch Sublimation des auf nassem Wege bereiteten alkalihaltigen Oxyds in einem Strome von Kohlensäure erhaltenes) Antimonoxyd durch Oxydation mit Salpetersäure und Glühen in antimons. Antimonoxyd übergeführt wurde. Versuche, das Atomgewicht des Antimons aus der Menge Gold abzuleiten, welche aus einer Lösung von Chlorgoldkalium durch ein bekanntes Gewicht metallisches Antimon reducirt wird, ergaben nicht übereinstimmende Resultate.

Für die Darstellung von arsenfreiem Antimon empfiehlt Schiel (1), das Liebig'sche Verfahren in der Art zu

die Flüssigkeit unter Zusatz von Kupferoxyd zu kochen bis eine abfiltrirte Probe in Bleiessig einen rein weißen Niederschlag hervorbringt, und dann zu filtriren. — (1) Ann. Ch. Pharm. CIV, 228; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 189.

modificiren, daß man bei der dritten Schmelzung etwa  $1\frac{1}{2}$  Th. kohlens. Natron auf die 16 Th. des ursprünglichen käuflichen Regulus nimmt und während des  $1\frac{1}{2}$  stündigen Schmelzens wiederholt ein Stückchen Salpeter zusetzt, während man mit einem irdenen Stab umrührt, um die Bildung des arsens. und antimons. Natrons und die Berührung des letzteren mit dem geschmolzenen Metall zu befördern. Bei Einwirkung von arsenhaltigem Antimon auf antimons. Natron reducirt nämlich das Arsen Antimon aus dem Natronsalz und verbindet sich als Arsensäure mit dem Natron.

Das mittelst einer Legirung gleicher Theile Antimon und Zink aus Salzsäure entwickelte Gas enthielt vorherrschend freien Wasserstoff und nur wenige Procente Antimonwasserstoff, und die Bildung des letzteren wird weder durch Zusatz von Antimonchlorür noch durch Suspensiren von Antimonoxyd in der Säure merklich befördert. Das an Antimonwasserstoff reichste Gas erhielt Schiel bei der Anwendung einer Legirung von Antimon und Kalium. Wird antimonwasserstoffhaltiges Wasserstoffgas durch küh gehaltenen Schwefelkohlenstoff und dann durch eine stark glühende Porcellan- oder Glasröhre geleitet, so setzt sich am Anfang der Röhre Schwefelantimon, am anderen Ende derselben etwas Schwefel und eine Spur Kohle ab, und das aufgesammelte Gas besteht aus Schwefelwasserstoff, freiem Wasserstoff, etwas unzersetztem Schwefelkohlenstoff und Sumpfgas (1).

Reichardt (2) hat den Arsengehalt des Schwefelantimons besprochen, namentlich daß nicht leicht Schwefelantimon ohne einen, wenn auch kleinen, Arsengehalt vorkomme. Für die Ermittlung desselben befolgt er im Wesentlichen das von Wackenroder (3) angegebene Ver-

(1) Frühere Wahrnehmungen über die Bildung von Sumpfgas aus unorganischen Substanzen vgl. Jahresber. f. 1856, 422. — (2) Arch. Pharm. [2] XCI, 186, 141; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VII, 19, 23. — (3) Jahresber. f. 1852, 732.

Schwefel-  
antimon.

fahren. In käuflichem Schwefelantimon aus Ostindien fand er 0,49 pC. Arsen; in solchem von Brandholz bei Kronach in Oberfranken 8,37 pC. Blei, Spuren von Eisen, 0,185 Arsen, 25,78 Schwefel.

Nach R. Böttger (1) erhält man einen Antimonzinnober von vorzüglich schön carmoisinrother Farbe durch Zusatz einer Lösung von  $1\frac{1}{2}$  Th. unterschweflgs. Natron in 3 Th. Wasser zu 1 Th. officinellen Chlorantimons von 1,35 spec. Gew., und langsames Erhitzen unter fortwährendem Umrühren bis sich Nichts mehr aus der Flüssigkeit abscheiden will; der Niederschlag ist (damit er nicht durch Zersetzung von noch vorhandenem Chlorantimon mit Algarothpulver verunreinigt werde) zuerst mit ganz verdünnter Essigsäure und dann erst mit Wasser auszuwaschen. Der Antimonzinnober wird bei dem Kochen mit wässrigem kohlen. Natron zu Kermes; durch die Behandlung mit Essigsäure, Oxalsäure, Phosphorsäure, Ameisensäure, Borsäure, Citronensäure, Weinsäure, sehr verdünnte Schwefelsäure, wässriges saures oxals. Kali oder unterschweflgs. Natron wird er weder in der Kälte noch in der Wärme angegriffen und seine Farbe scheint bei Behandlung mit diesen Substanzen an Intensität noch zu gewinnen. Durch Salzsäure und durch Salpetersäure von 1,2 sp. Gew., ebenso durch heisse Chromsäure wird er aber leicht zersetzt; in Aetzammoniak löst er sich unvollständig; in warmer Kali- oder Natronlösung löst er sich leicht zu einer Flüssigkeit, die sich wohl zur Schwärzung polirter kupferner Gegenstände vortheilhaft eignet.

Tellur  
und Verbin-  
dungen des-  
selben.

A. Oppenheim (2) hat Untersuchungen über das Tellur und einige seiner Verbindungen veröffentlicht.

(1) Jahresber. d. phys. Vereins zu Frankfurt a. M. f. 1855-1856, 80; J. pr. Chem. LXX, 438; Dingl. pol. J. CXLIV, 65; Chem. Centr. 1857, 333. — (2) Beobachtungen über das Tellur und einige seiner Verbindungen (Dissertation), Göttingen 1857; J. pr. Chem. LXXI, 266.

Für das *Tellur* fand er Zantedeschi's Angabe (1) bestätigt, daß es diamagnetisch ist, und er hat Versuche angestellt, das Verhältniß der diamagnetischen Kräfte bei Wismuth, Antimon, Tellur und Schwefel zu ermitteln. Das electrische Leitungsvermögen des Tellurs fand er sehr gering. — Zur Darstellung von *Tellursäure* fand er es vorthailhaft, tellurige Säure mit 1 Aeq. chlors. Kali und 1 Aeq. Kalihydrat zusammenzuschmelzen, die Lösung mit Chlorbaryum zu fällen und den tellurs. Baryt mit Schwefelsäure zu zersetzen; durch zweimaliges Umkrystallisiren wurde die Tellursäure frei von Schwefelsäure erhalten; der Rest der in Schwefelsäure gelösten Tellursäure wurde durch Alkohol ausgefällt. Bei raschem Eindampfen erstarrt die Tellursäure als glasige Masse; für die bei langsamem Verdunsten sich ausscheidenden Krystalle  $\text{TeO}_3 + 3 \text{HO}$  (monoklinometrische, denen des Gypses ähnliche Formen, häufig Zwillingkrystalle) bestimmte Oppenheim das spec. Gew. zu 2,340. — Dem über die *Salze der tellurigen und der Tellursäure* Bekannten fügte er Folgendes hinzu. Tellurigs. Cadmiumoxyd, durch Zersetzung von neutralem salpeters. Cadmiumoxyd mit neutralem tellurigs. Natron erhalten, ist ein gelatinöser weißer Niederschlag, getrocknet eine bröckliche Masse; aus der farblosen Lösung in Salpetersäure wie aus der gelben in Salzsäure wird durch Ammoniak und Kali Cadmiumoxyd, durch Schwefelwasserstoff und Schwefelammonium (in der Kälte) ein braunrother Niederschlag von Schwefelcadmium-Schwefeltellur gefällt. Tellurs. Cadmiumoxyd, durch Zersetzung neutraler Lösungen von salpeters. Cadmiumoxyd und tellurs. Kali erhalten, ist ein amorphes weißes Pulver, dessen farblose Lösung in Salzsäure sich gegen Fällungsmittel wie die des tellurigs. Salzes verhält. Bei Zusatz von Tellursäure zu salpeters. Silberoxyd entsteht ein farbloser krystallinischer Nieder-

Tellur  
und Verbin-  
dungen des  
selben.

(1) Jahresber. f. 1852, 228 f.

Tellur  
und Verbindungen  
des-  
selben.

schlag, der sich an der Luft schwach gelb, mit Ammoniak übergossen braun färbt, und Tellursäure und Salpetersäure neben Silberoxyd enthält; ähnliche Niederschläge bringt Tellursäure in concentrirten Lösungen von salpeters. Quecksilberoxydul und salpeters. Bleioxyd hervor. Mit Morphin, Cinchonin oder Chinin liefs sich die Tellursäure nicht verbinden; alaunartige Verbindungen der Tellursäure oder solche, welche Tellursäure neben Schwefelsäure enthalten, liefsen sich nicht darstellen; tellurs. oder tellurigs. Aethyloxyd liefs sich nicht erhalten. — Von *Tellurmetallen* erhielt Oppenheim Tellurcadmium  $\text{CdTe}$  bei mäßigem Erhitzen der oben besprochenen Cadmiumsalze im Wasserstoffstrom als schwarzes Pulver, das stärker erhitzt etwas Tellur abgiebt und zu einer porösen grauen metallischen Masse wird. Amorphes tellurigs. Natron geht im Wasserstoffstrom bei dem Erwärmen sehr leicht, krystallisirtes erst bei höherer Temperatur in Tellurnatrium über. Zum Zweck der Darstellung von Doppeltelluriden eine dem Schlippe'schen Salz entsprechende, aber Tellur an der Stelle des Schwefels enthaltende Verbindung hervorzubringen, gelang nicht. — Durch Zusammenschmelzen der Bestandtheile in den entsprechenden Verhältnissen wurde  $\text{SbTe}_3$  als hellstahlfarbene, metallglänzende, spröde, mit deutlichen Blätterdurchgängen versehene Masse,  $\text{SbTe}_3$  als stark metallglänzende Masse mit ausgezeichneten Spaltungsflächen und einer Farbe zwischen hellem Stahlgrau und Zinnweifs,  $\text{AsTe}_3$  als metallglänzende, fast weisse, spröde, undeutlich krystallinische Masse,  $\text{AsTe}_3$  als eine durch deutliches nadelförmiges krystallinisches Gefüge ausgezeichnete Masse (ein Hohlraum zeigte isolirte Prismen) erhalten. Bei dem Erhitzen von gepulvertem Tellur mit Phosphor verbrannte ein Theil des letzteren, ein anderer schmolz mit Tellur zu einer festen schwarzen amorphen Masse zusammen, die an der Luft auch bei grossem Ueberschufs von Tellur Nebel von phosphoriger Säure bildete. — Als tellurs. Natron und tellurs. Kali mit Schwefelwasserstoff zersetzt wur-

den, um *Salze von Dreifach-Schwefeltellur* zu erhalten, entstand ein schwarzer Niederschlag von Dreifach-Schwefeltellur, der im ersteren Falle durch Zusatz von Natronlauge und neues Einleiten von Schwefelwasserstoff leicht gelöst wurde; der bei Zersetzung des Kalisalzes einmal gebildete Niederschlag löste sich hingegen nicht wieder auf. Die Lösungen lassen sich ohne Zersetzung durch Einkochen concentriren und haben dann die Farbe des sauren chroms. Kali's, an der Luft zersetzen sie sich allmähig; das Natriumsalz krystallisirt in schwefelgelben Nadeln, das Kaliumsalz bildet eine undeutlicher körnig-krystallinische Masse von hellerer Farbe. — Cyankalium löst bei dem Schmelzen das Tellur als Tellurkalium (unter Entweichen von Cyan), das Selen als Selencyankalium. Oppenheim versuchte hierauf eine Trennung von Tellur und Selen zu gründen: die Mischung beider Elemente mit Cyankalium (welches cyans. Kali enthalten kann, aber frei von Kohle und Blutlaugensalz sein muß) zusammenzuschmelzen, aus der purpurrothen wässrigen Lösung der Schmelze durch Einwirkung der Luft (rascher bei Hindurchleiten eines Gasstroms) das Tellur sich abscheiden zu lassen, und aus dem Filtrat das Selen durch Salzsäure auszufällen; die von ihm mitgetheilten Versuche ergeben indessen einen nicht unerheblichen Verlust an Tellur.

Tellur  
und Verbin-  
dungen des-  
selben.

C. v. Hauer (1) hat das schon von Berzelius erhaltene *Zweifach-Bromtellurkalium* genauer untersucht und aus seiner Zusammensetzung das Atomgewicht des Tellurs abgeleitet. Er fand bestätigt, daß jene Verbindung aus einer Mischung der Lösungen von Zweifach-Bromtellur (2)

(1) Wien. Acad. Ber. XXV, 185; J. pr. Chem. LXXIII, 98; Chem. Centr. 1857, 904; Chem. Gaz 1858, 81. — (2) Für die Darstellung größerer Mengen Zweifach-Bromtellur fand es Hauer vorthailhaft, in einem verschließbaren Kolben zerkleinertes Tellur mit verdünnter Bromwasserstoffsäure zu übergießen, etwas Brom zuzusetzen und die Mischung im verschlossenen Kolben bis zum Verschwinden des Broms stehen zu



Tellur  
und Verbindungen  
des-  
selben.

und Chlorkalium krystallisirt; die Krystalle enthielten Tellur und Kalium nach gleichen Aequivalenten, waren indessen durch anhängende Mutterlauge noch chlorhaltig. Zur Darstellung einer chlorfreien Verbindung setzte Hauer zu gleichen Aequivalenten fein gepulverten Tellurs und Bromkaliums eine zur Lösung des letzteren hinreichende Menge Wasser und dann wiederholt Brom in kleinen Portionen; die entstehende dunkelrothe Flüssigkeit wurde zur Austreibung überschüssigen Broms längere Zeit erwärmt, und gab nach dem Erkalten dunkelrothe Krystalle von Zweifach-Bromtellurkalium,  $KBr + TeBr_2 + 3 HO$ . Diese lösen sich in kleinen Mengen kalten oder heißen Wassers unzersetzt, während bei stärkerer Verdünnung sich tellurige Säure ausscheidet; bei langsamem Verdunsten der Lösung über Schwefelsäure wurden bestimmbare Krystalle (nach Grailich  $P. OP. \dot{P} \infty. \frac{1}{2} \dot{P} \infty$ ) erhalten. Beim Erhitzen verliert die krystallisirte Verbindung das Wasser ohne zu schmelzen und wird sie orangegelb; bei stärkerem Erhitzen entweicht Tellurbromid. Die durch Trocknen bei  $120^\circ$  wasserfrei erhaltene Verbindung ergab in fünf Versuchen ( $Ag = 108,1$ ,  $Br = 80$  gesetzt) 69,844 bis 70,016, im Mittel 69,924 pC. Brom, woraus sich ( $K = 39,2$  angenommen) das Atomgewicht des Tellurs = 64,03 ableitet.

Wismuth;  
Verbindungen  
des-  
selben.

Ueber die Darstellung des *basisch-salpeters. Wismuthoxyds* hat Béchamp (1) Mittheilungen gemacht.

Rammelsberg hatte früher bereits (2) ein rhombisch krystallisirendes *Chlorwismuthkalium*  $BiCl_3 + 2 KCl + 5 HO$  beschrieben, welches die Flächen  $\infty P. P. OP. \dot{P} \infty. \frac{1}{2} \dot{P} \infty$  zeigte und das Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe = 0,6873 : 1 : 1,7979 und die Neigungen  $\infty P. \infty P =$

lassen, und den Zusatz von Brom zu wiederholen so lange noch unverbundenes Metall vorhanden ist, dann die rubinrothe Flüssigkeit im Wasserbade zur Trockne zu bringen. — (1) J. pharm. [8] XXXII, 330. — (2) Krystallogr. Chem. 213.

111°0', P : P im brachydiagonalen Hauptschnitt = 114°36', Wismuth;  
Verbindun-  
gen des-  
selben. im makrodiagonalen = 76°22', im basischen = 145°0' ergab. Er hatte damals bereits einige Angaben über ein isomorphes Ammoniumsalz gemacht, die er jetzt (1) vervollständigt hat. Er fand für *Chlorwismuthammonium*  $\text{BiCl}_3 + 2\text{NH}_4\text{Cl} + 5\text{HO}$  die Neigung P : P im brachydiagonalen Hauptschnitt = 115°38', im makrodiagonalen = 76°30', im basischen = 145°0'. Aus der Mutterlauge dieses Salzes krystallisirte eine Verbindung  $2\text{BiCl}_3 + 5\text{NH}_4\text{Cl}$  in rhomboëdrischen Combinationen + R. — 2R. 0R; es ist für R das Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe = 1 : 1,9728, R : R in den Endkanten = 75°4', 0R : R = 113°42', 0R : — 2R = 102°22'; die Krystalle scheinen stets Zwillinge zu sein, mit 0R als Zusammensetzungsfläche.

An den monoklinometrischen Krystallen des *schwefels*. Zink;  
Verbindun-  
gen des-  
selben. *Zinkoxyd-Ammoniaks*,  $\text{ZnO}$ ,  $\text{SO}_3 + \text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{SO}_3 + 6\text{HO}$ , fand Marignac (2) die Flächen  $\infty\text{P} \cdot (\infty\text{P}2) \cdot (\infty\text{P}3) \cdot (\infty\text{P}\infty) \cdot \infty\text{P}\infty \cdot 0\text{P} \cdot +\text{P} \cdot -\text{P} \cdot (\text{P}\infty) \cdot (2\text{P}\infty) + 2\text{P}\infty$ , und die Winkel  $\infty\text{P} : \infty\text{P}$  im klinodiagonalen Hauptschnitt = 109°42',  $+ \text{P} : + \text{P}$  daselbst = 130°22',  $- \text{P} : - \text{P}$  daselbst = 141°16',  $(\text{P}\infty) : (\text{P}\infty)$  daselbst = 128°52',  $0\text{P} : \infty\text{P}\infty = 106°44'$ ,  $0\text{P} : \infty\text{P} = 103°37'$ ,  $0\text{P} : + 2\text{P}\infty = 115°4'$ .

Marignac hat noch verschiedene andere Zinkverbindungen chemisch und krystallographisch untersucht. *Chlorzink-Ammoniak* krystallisirt aus einer mit Ammoniak bis zum Wiederauflösen des zuerst entstehenden Niederschlags versetzten, etwas concentrirten Chlorzinklösung in glänzenden, an der Luft sich nicht verändernden Krystallen von der Zusammensetzung  $\text{ZnCl} + \text{NH}_3$  (3) (manchmal krystallisirt zuerst eine an Ammoniak reichere Verbindung in

(1) In der S. 5 angef. Schrift, 104. — (2) In der S. 5 angef. Abhandl. — (3) Kane gab der Verbindung die Formel  $2(\text{ZnCl} + \text{NH}_3) + \text{HO}$ . Wasserfrei ist die Verbindung auch nach Ritthausen (Jahresber. f. 1858, 866).

Zink;  
Verbindun-  
gen des-  
selben.

perlmutterglänzenden Blättchen), rhombischen Combinationen  $\infty P \cdot \check{P} \infty$ , manchmal mit  $0 P$  und selten mit  $\bar{P} \infty$  ( $\infty P : \infty P$  im brachydiagonalen Hauptschnitt =  $94^{\circ}56'$ ,  $\check{P} \infty : \check{P} \infty$  daselbst =  $92^{\circ}49'$ ; häufig ist Zwillingsbildung, mit  $\infty P$  als Zusammensetzungsfläche). — Bei seinen Untersuchungen über *Chlorzinkammonium* kam Marignac zu dem Resultat, es existiren zwei Verbindungen,  $ZnCl + NH_4Cl$  (Salz *A*) und  $2 ZnCl + 3 NH_4Cl$  (Salz *B*), deren Formen sich von einander ableiten lassen wie Formen einer und derselben Substanz, ohne daß man indessen beide Verbindungen als isomorph betrachten könnte (abgesehen von der verschiedenen Zusammensetzung bilden auch die beiden Salze nie gemischte Krystalle). Aus einer etwa gleiche Aequivalente Chlorzink und Chlorammonium enthaltenden Lösung krystallisirt nach successivem Concentriren zuerst Salz *B*, später Salz *A*. Das Salz *A* bildet dünne Blättchen, nach Marignac's Stellung derselben  $\infty \check{P} \infty$  vorherrschend zeigend, mit untergeordnet auftretenden Flächen  $\infty P \cdot \infty \check{P} 2 \cdot \infty \bar{P} \infty \cdot P \cdot \check{P} \infty \cdot 3 \check{P} \infty$  und den Neigungen  $\infty \check{P} \infty : \infty P = 125^{\circ}52'$ ,  $\infty \check{P} \infty : \infty \check{P} 2 = 145^{\circ}20'$ ,  $\infty \check{P} \infty : \check{P} \infty = 119^{\circ}29'$ . Das Salz *B* bildet gleichfalls rhombische Krystalle, nach Marignac's Stellung derselben in der Richtung der Makrodiagonale verlängerte prismatische Combinationen  $0 P \cdot \infty \bar{P} \infty \cdot \bar{P} \infty \cdot 2 \check{P} 2 \cdot \infty P \cdot \infty \check{P} 2$ , wo die Neigung  $\infty \bar{P} \infty : \bar{P} \infty = 128^{\circ}2'$ ,  $\infty \bar{P} \infty : \infty P = 144^{\circ}8'$ ,  $\infty \bar{P} \infty : \infty \check{P} 2 = 124^{\circ}40'$  ist. Bei diesen Stellungen der Krystalle beider Salze haben sie die Prismen  $\infty P$  (mit  $108^{\circ}16'$ ),  $\infty \check{P} 2$  und  $\infty \bar{P} \infty$  gemeinsam, und die anderen Formen sind von derselben Grundform ableitbar (1). — *Chlorzinkkalium* bildet, aus

(1) Um diese Uebereinstimmung ersichtlich zu machen, hat Marignac die oben angegebene Stellung und Deutung der Krystalle gewählt. Rammelsberg (Jahresber. f. 1855, 389; krystallographische Chemie 205) hatte prismatische Krystalle untersucht, für die er die Formel des Salzes *A* ( $ZnCl + NH_4Cl$ ) annahm, während die Form die von Marignac's Salz *B* ist (Rammelsberg nahm die von Marignac als Makrodiagonale genommene Richtung als Hauptaxe, Marignac's Flächen  $\bar{P} \infty$ ,  $\infty P$ ,  $2 \check{P} 2$  als  $\infty P$ ,  $2 \check{P} \infty$ ,  $P$ , u. s. w.).

einer Lösung mit Ueberschuß von Chlorkalium oder von Chlorzink krystallisirend, stets gleich geformte und gleich zusammengesetzte Krystalle,  $\text{ZnCl} + \text{KCl}$ , die mit der entsprechenden Ammoniumverbindung (Salz A) isomorph sind; die rhombischen Krystalle zeigen die Flächen  $\infty P \cdot \infty \dot{P}^{3/2} \cdot \infty \dot{P}^3 \cdot \infty \dot{P}^\infty \cdot \infty \bar{P}^\infty \cdot \dot{P}^\infty \cdot P$ , mit den Neigungen  $\infty \dot{P}^\infty : \infty P = 125^\circ 40'$ ,  $\infty \dot{P}^\infty : \infty \dot{P}^{3/2} = 137^\circ 7'$ ,  $\infty \dot{P}^\infty : \infty \dot{P}^3 = 155^\circ 5'$ ,  $\infty \dot{P}^\infty : \dot{P}^\infty = 120^\circ 16'$ . — *Chlorzinknatrium* krystallisirt in zerfließlichen kleinen Nadeln, der hexagonalen Combination  $\infty P \cdot 0 P$  (selten mit einer nicht genauer bestimmten Zuspitzung der Prismen), mit der Zusammensetzung  $\text{ZnCl} + \text{NaCl} + 3 \text{HO}$ .

Zink;  
Verbindun-  
gen des-  
selben.

C. v. Hauer (1) bestimmte das Atomgewicht des Cadmiums durch Umwandlung des bei  $200^\circ$  wasserfrei gemachten schwefels. Cadmiumoxyds zu Schwefelcadmium, durch vorsichtiges Erhitzen des ersteren in einem Strom von reinem Schwefelwasserstoff, zuletzt bis zum Glühen. Er fand in 9 Versuchen  $\text{Cd} = 55,952$  bis  $56,090$ , im Mittel  $= 55,999$ .

Hauer (2) fand ferner es bestätigt, daß das bei gewöhnlicher Temperatur krystallisirte schwefels. Cadmiumoxyd die Zusammensetzung  $3(\text{CdO}, \text{SO}_3) + 8 \text{HO}$  hat (3). Auch Rammelsberg (4) hält jetzt die letztere Formel für die wahrscheinlichste, und weist darauf hin, daß das schwefels. Cadmiumoxyd sich als isomorph mit dem schwefels. Didymoxyd  $3(\text{DiO}_3, \text{SO}_3) + 8 \text{HO}$  (5) betrachten läßt.

Cadmiumver-  
bindungen.

H. Schiff (6) hat mehrere Cadmiumverbindungen untersucht. *Schwefels. Cadmiumoxyd-Ammoniak*, aus heißer

(1) Wien. Acad. Ber. XXV, 118; J. pr. Chem. LXXII, 888; Chem. Centr. 1857, 897. — (2) Wien. Acad. Ber. XXV, 135; J. pr. Chem. LXXII, 872. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1855, 890. — (4) In der S. 5 angef. Schrift, 49. — (5) Jahresber. f. 1853, 845; f. 1855, 849. — (6) Ann. Ch. Pharm. CIV, 325; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 252; J. pr. Chem. LXXIII, 868.

Cadmiumver-  
bindungen.

concentrirter Lösung krystallisirt, zeigt denselben (der Formel  $\text{CdO}, \text{SO}_3 + \text{NH}_4\text{O}, \text{SO}_3 + 6\text{HO}$  entsprechenden) Wassergehalt, wie das bei gewöhnlicher Temperatur krystallisirte Doppelsalz. Aus zur Hälfte mit kohlen. Magnesia, zur Hälfte mit kohlen. Cadmiumoxyd gesättigter verdünnter Schwefelsäure krystallisirt bei dem Verdunsten schwefels. *Cadmiumoxyd-Magnesia* in leicht löslichen verschoben-vierseitigen Säulen  $\text{CdO}, \text{SO}_3 + \text{MgO}, \text{SO}_3 + 6\text{HO}$ . *Benzoës. Cadmiumoxyd* krystallisirt aus der Lösung von kohlen. Cadmiumoxyd in wässriger Benzoësäure in kugligen Aggregaten glänzender Nadeln,  $\text{CdO}, \text{C}_{14}\text{H}_5\text{O}_3 + 2\text{HO}$ , die in Weingeist wenig löslich sind; Abscheidung eines gelben Pulvers beim Eindampfen der wässerigen Lösung (1) fand nicht statt. *Nitrobenzoës. Cadmiumoxyd*, in derselben Weise dargestellt, krystallisirt bei dem Eindampfen der Lösung in glimmerglänzenden Schuppen  $\text{CdO}, \text{C}_{14}\text{H}_4(\text{NO}_4)\text{O}_3 + 4\text{HO}$ . *Zimmts. Cadmiumoxyd* wird aus der Lösung eines Cadmiumsalzes durch ein Zimmtsäuresalz in krystallinischen Flocken,  $\text{CdO}, \text{C}_{18}\text{H}_7\text{O}_3 + 2\text{HO}$ , gefällt, die in Wasser unlöslich, in heißem Weingeist wenig löslich sind; aus letzterer Lösung krystallisiren sternförmig gruppirte Nadeln. Dieselben Löslichkeitsverhältnisse zeigt das *anis. Cadmiumoxyd*. Bei successivem Zusatz von kohlen. Cadmiumoxyd zu warmer Bernsteinsäurelösung löst sich ersteres erst auf und dann scheidet sich *bernsteins. Cadmiumoxyd* als krystallinisch-körniger Niederschlag  $2\text{CdO}, \text{C}_8\text{H}_4\text{O}_6$  ab, welcher in Wasser und Weingeist unlöslich, in Bernsteinsäurelösung nur sehr wenig löslich ist; ein saures Salz liefs sich nicht erhalten, ebensowenig ein solches von *traubens. Cadmiumoxyd*, welches gleichfalls als wasserfreies neutrales Salz wie das bernsteins. erhalten wird und sich ihm auch ganz ähnlich verhält. *Gerbs. Cadmiumoxyd* wird aus der Lösung eines Cadmiumsalzes durch warme Gerbsäurelösung als weißer, nach dem Trocknen grüngelber, in Wasser

(1) In L. Gmelin's Handb. d. Chem., 4. Aufl., VI, 32 angegeben.

und Weingeist unlöslicher Niederschlag gefällt, der bei 100° getrocknet wasserfrei ist und 21,4 pC. Cadmium ergab. Eine Lösung des gewöhnlichen Brechweinsteins giebt mit der Lösung eines Cadmiumsalzes einen weißen Niederschlag von *weins. Antimonoxyd-Cadmiumoxyd*, der über Chlorcalcium getrocknet  $C_8H_6SbCdO_{16}$ , bei 100° getrocknet  $C_8H_4CdSbO_{14}$ , bei 200° getrocknet  $C_8H_2CdSbO_{12}$  ist; Schiff betrachtet die bei 100° getrocknete Verbindung, den neueren Ansichten entsprechend, als  $C_8H_4(SbO_2)CdO_{12}$ , Weinsäure  $C_8H_6O_{12}$  worin 1 H durch Antimonyl  $SbO_2$  und 1 H durch Cd vertreten ist, die bei 200° getrocknete Verbindung aber (und entsprechend überhaupt die bei höherer Temperatur getrockneten, Antimon und ein anderes Metall enthaltenden Weinsäureverbindungen) als  $C_8H_2SbCdO_{12}$ , Weinsäure  $C_8H_6O_{12}$  worin 3 H durch das dreiatomige Element Sb und 1 H durch Cd vertreten sind. Die Flüssigkeit, aus welcher das *weins. Antimonoxyd-Cadmiumoxyd* ausgefällt ist, giebt bei dem Kochen noch weitere, Antimon und Cadmium enthaltende Niederschläge, welche indessen nicht constante Zusammensetzung ergaben.

Cadmiumverbindungen.

F. A. Abel (1) beschrieb krystallisiertes *Zinnoxid* (glänzende, sehr harte und spröde Nadeln), welches sich in einem Hohlraume zwischen Metall und Schlacke in einem Tiegel gebildet hatte, in dem die Schlacken aus einem Geschützmetall-Gießsofen zur Gewinnung der darin noch enthaltenen Bronze umgeschmolzen worden waren.

Zinn;  
Verbindungen  
des  
selben.

Marignac (2) fand für die Krystalle des *Zinnchlorür-Chlorkaliums*, in Uebereinstimmung mit Rammelsberg (3), die Zusammensetzung  $SnCl + KCl + HO$  und rhombische Krystallform; die von ihm untersuchten Krystalle zeigten

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 119; im Auss. J. pr. Chem. LXXIII, 68, an welchem letzteren Orte an eine frühere derartige Wahrnehmung von Törner (J. pr. Chem. XXXVII, 880) erinnert wird. — (2) In der S. 5 angef. Abhandl. — (3) Jahresber. f. 1855, 396; die krystallographische Beschreibung vgl. in Rammelsberg's krystallogr. Chem. 211.

Zinn;  
Verbindun-  
gen des-  
selben.

die Flächen  $\infty P . \infty \check{P} \infty . \infty \bar{P} \infty . \bar{P} \infty . P . 2 \check{P} 2 . \check{P} \infty . 2 \check{P} \infty$  und ergaben die Neigungen  $\infty P : \infty P = 111^{\circ}4'$ ,  $\bar{P} \infty : \bar{P} \infty$  an der Hauptaxe  $= 84^{\circ}10'$ ,  $\check{P} \infty : \check{P} \infty$  daselbst  $= 105^{\circ}31'$ . — Aus der Mischung heißer und etwas concentrirter Lösungen von Zinnchlorür und schwefels. Kali krystallisirt nach Marignac eine *Verbindung von schwefels. Zinnoxydul-Kali mit Zinnchlorür*,  $4 (\text{SnO}, \text{KO}, 2 \text{SO}_3) + \text{SnCl}_2$ , in kleinen glänzenden Krystallen, der hexagonalen Combination  $\infty P . P$  ( $P : P$  in den Endkanten  $= 141^{\circ}50'$ , in den Seitenkanten  $= 81^{\circ}40'$ ); die Verbindung kann ohne Zersetzung umkrystallisirt werden. *Schwefels. Zinnoxydul* krystallisirt nicht bei dem Erkalten einer siedend gesättigten Lösung, sondern scheint in der Kälte eher etwas löslicher zu sein als in der Hitze (1 Th. brauchte 5,3 Th. Wasser von  $19^{\circ}$  und 5,5 bei der Siedehitze zur Lösung); bei dem Verdunsten der Lösung im leeren Raume scheidet es sich in mikroskopischen körnigen Krystallen ab, die wasserfreies  $\text{SnO}$ ,  $\text{SO}_3$  sind. Bei dem Verdunsten einer gemischten Lösung von schwefels. Zinnoxydul und schwefels. Kali erhält man feine seideartige Nadeln, welche die beiden Salze enthalten; die Analyse ergab für ihre Zusammensetzung einmal  $2 (\text{SnO}, \text{SO}_3) + \text{KO}, \text{SO}_3$ , ein andermal  $\text{SnO}, \text{SO}_3 + \text{KO}, \text{SO}_3$ .

Ordway (1) machte Mittheilungen über einige *lösliche basische Zinnsalze*. Verdünnte Salpetersäure, die mit etwas Chlorammonium versetzt ist, löst fein zertheiltes Zinn unter Entwicklung von Stickoxydul, und die Flüssigkeit scheidet dann bei dem Stehen Nichts aus; ein Zusatz von etwas Salzsäure bewirkt dasselbe, wie der von Chlorammonium, aber die Salzsäure wird bei Beginn der Einwirkung durch Ammoniakbildung zu Chlorammonium umgewandelt; salpeters. Ammoniak an der Stelle von Chlorammonium angewendet zeigt nicht dieselbe Wirkung; es ist mithin wohl nur die Salzsäure, welche hier die Bildung

(1) Sill. Am. J. [2] XXIII, 220; Chem. Gaz. 1857, 427.

Zinn;  
Verbindun-  
gen des  
selben.

eines löslichen Zinnsalzes bewirkt. Eine solche Lösung, bei niedriger Temperatur bereitet durch Auflösen von 1 Aeq. Chlorammonium in 9 Aeq. Salpetersäure von 1,16 spec. Gew. und allmähliges Eintragen von 6 Aeq. Zinn, ist eine braune Flüssigkeit, die sich gegen die meisten Reagentien nach Art der Zinnoxidulsalze verhält. Bei Zusatz von mehr Salzsäure kann eine concentrirtere Salpetersäure angewendet werden. Eine Mischung gleicher Theile Salpetersäure von 1,39 und Salzsäure von 1,16 spec. Gew. löste so viel Zinn, daß eine der Melasse an Farbe und Consistenz ähnliche Flüssigkeit von 2,24 spec. Gew. entstand, welche etwa 24 Aeq. Zinn auf 3 Aeq. Salpetersäure, 6 Aeq. Salzsäure und 2 Aeq. Chlorammonium enthielt. Eine andere, mit einer Mischung von 4 Th. Salpetersäure und 3 Th. Salzsäure bereitete Lösung zeigte das sp. Gew. 2,443, und enthielt 4 Aeq. Zinn auf 1 Aeq. Säure (Salpetersäure und Salzsäure zusammengenommen). Solche Lösungen halten sich beim Aufbewahren, ausgenommen in der heißesten Jahreszeit, lassen sich mit Wasser nach allen Verhältnissen mischen, zeigen bei Zusatz schwacher Säuren keinen Farbenwechsel; bei Einwirkung eines Ueberschusses von kohlen. Alkalien wird ein gelbes Zinnoxid gefällt und die überstehende Flüssigkeit wird farblos; die Lösungen trocknen bei freiwilligem Verdunsten zu einer durchscheinenden, in Wasser wiederum leicht löslichen Masse ein. Eine Lösung von 12 Aeq. krystallisirtem Zinnchlorür in dem gleichen Gewicht warmen Wassers gab bei allmähligem Zusatz von 1 Aeq. chlors. Kali eine klare, stark gefärbte Flüssigkeit, und diese bildete bei Zusatz von salpeters. Bleioxyd eine rothe Lösung eines salpeters. Zinnsalzes; aus der Salzsäure oder Salpetersäure enthaltenden Zinnlösung liefs sich mittelst kohlen. Bleioxyds nahezu die Hälfte der Säure entziehen, ohne daß Zinn ausgeschieden wurde. Bei Einwirkung von 1 Aeq. chlors. Kali auf eine Lösung von 6 Aeq. Zinnchlorür entstand eine fast farblose Flüssigkeit, aus welcher durch kohlen. Baryt oder kohlen. Blei-



oxyd  $\frac{2}{3}$  der Säure entzogen werden konnten, ohne daß sich Zinn ausschied; eine solche farblose Flüssigkeit wird durch Einwirkung einiger Krystalle von Zinnchlorür roth gefärbt. Ordway betrachtet es als wahrscheinlich, daß die rothgefärbten Lösungen basischer Zinnsalze das Zinn als Sesquioxyd enthalten.

Eisen;  
Verbindun-  
gen des-  
selben.

Nach R. Böttger (1) erhält man ein reines, stark magnetisches *Eisenamalgam*, wenn man 2 Th. krystallisirtes Quecksilberchlorid mit 1 Th. fein zertheiltem Eisen (s. g. *Limatura ferri* der Officinen) in einem Porcellanmörser innig zusammenreibt, 2 Th. kaltes Wasser unter stetem Umrühren zusetzt und im Augenblick, wo die eintretende starke Erhitzung beginnt, noch einige Tropfen Quecksilber zufügt.

Senarmont fand, nach Rammelsberg's Mittheilung (2), daß das auf trockenem Wege dargestellte wasserfreie *Eisenchlorür* sechsseitige optisch-einaxige Tafeln bildet. H. Sainte-Claire Deville und Troost (3) beobachteten, daß *Eisenchlorid* bei langsamer Condensation des Dampfes grofse hexagonale Tafeln bildet, die im durchgelassenen Lichte granatroth, im reflectirten Lichte cantharidengrün sind. — G. Genth (4) machte Mittheilungen über *Eisenchlorid-Ochlorammonium*. Eine mit wenig Chlorammonium versetzte Eisenchloridlösung gab, unter dem Mikroskop bei 15 bis 20° krystallisirend, granatrothe Rectanguläroctaëder, welche bei 25 bis 40° sich rasch zu orangegelben Nadeln umwandelten, die (bei niedrigerer Temperatur?) bald wieder zu den ersteren Krystallen wurden. Genth schließt, daß zwei Verbindungen mit verschiedenem Wassergehalt existiren (eine granatrothe Ver-

(1) Jahresber. d. physik. Vereins zu Frankfurt a. M. f. 1855-1856, 29; J. pr. Chem. LXX, 486; Dingl. pol. J. CXLIV, 346; im Ausz. Pogg. Ann. CI, 10; Chem. Centr. 1857, 480. — (2) In der S. 5 angef. Schrift, 20. — (3) In der S. 11 angef. Abhandl. — (4) J. pr. Chem. LXXI, 164.

bindung  $\text{Fe}_2\text{Cl}_3, 2\text{NH}_4\text{Cl} + 2\text{HO}$  hatte früher Fritzsche untersucht). Er hat weiter noch Beobachtungen mittelst des Mikroskops angestellt, welche bestätigen, daß in dem s. g. Eisensalmiak das Eisenchlorid nur eingemengt ist.

Ullgren (1) hat einige vorläufige Angaben darüber gemacht, daß er in Magneteisenstein von Westerby bei Askersund in Schweden zwei ihm neu scheinende Metalle, ein electropositives und ein electronegatives, gefunden. Wir werden, wenn ausführlichere Untersuchungen vorliegen, über die Resultate derselben berichten.

Neue Metalle  
in Magnet-  
eisen.

R. Schneider (2) hat das Atomgewicht des Nickels bestimmt durch Ermittlung, in welchem Verhältnisse Kohlenstoff und Nickel in dem neutralen oxals. Nickeloxydul enthalten sind. Zur Darstellung des letzteren Salzes im reinen Zustande wurde käufliches Nickel in Salzsäure unter Zusatz von etwas Salpetersäure gelöst, aus der verdünnten Lösung Schwefelkupfer und Schwefelarsen mittelst Schwefelwasserstoff ausgefällt, aus dem eingeeengten Filtrat durch Uebersättigung mit Ammoniak das Eisenoxyd abgeschie-

Nickel.

(1) Ann. Ch. Pharm. CIV, 386; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 255.  
— (2) Pogg. Ann. CI, 387; im Ausz. Ann. Ch. Pharm. CIV, 220; J. pr. Chem. LXXII, 46. Marignac (Arch. ph. nat. [nouv. pér.] I, 373) hält es für möglich, daß das von Schneider zur Analyse verwendete oxals. Nickeloxydul etwas Oxalsäure, das oxals. Kobaltoxydul etwas kohlen. Salz oder basisches Salz zurückgehalten habe, und diese Verunreinigungen Ursache davon seien, daß Schneider die Atomgewichte des Nickels und des Kobalts so ungleich und von den bisher angenommenen Zahlen abweichend gefunden. Marignac theilt einige von ihm selbst früher ausgeführte, noch nicht veröffentlichte Atomgewichtsbestimmungen mit, bei welchen in den, vorher wasserfrei gemachten schwefels. Salzen die Schwefelsäure bei sehr starker Glühhitze ausgetrieben oder in den Chlorüren der Chlorgehalt mittelst Silberlösung bestimmt wurde; er hatte Ni durch die Analyse des schwefels. Salzes = 29,2 bis 29,5, durch die des wasserfreien Chlorürs = 29,4 bis 29,64, Co durch die Analyse des schwefels. Salzes = 29,32 bis 29,38, durch die des wasserfreien Chlorürs = 29,36 bis 29,42, durch die des krystallisirten und dann bei 100° getrockneten Chlorürs (bei dieser Temperatur getrocknet ist dasselbe  $\text{CoCl} + \text{HO}$ ) = 29,42 bis 29,51 gefunden.

Nickel.

den, das ammoniakalische Filtrat mit Schwefelammonium ausgefällt, der Niederschlag mit stark verdünnter Salzsäure ausgewaschen, der aus Schwefelnickel und Schwefelkobalt bestehende Rückstand durch Königswasser zersetzt, der Abdampfückstand der Lösung in etwas Salzsäure und vielem Wasser gelöst, aus dieser Lösung nach H. Rose's Verfahren durch Chlor und kohlen. Baryt das Kobalt abgeschieden, die abfiltrirte Nickellösung mittelst Schwefelsäure vom Baryt befreit, die Flüssigkeit zum Krystallisiren gebracht, die verdünnte und mit Salzsäure schwach angesäuerte Lösung der Krystalle durch kalt gesättigte Oxalsäurelösung gefällt und das oxals. Nickeloxydul mit kaltem Wasser andauernd gewaschen. In diesem Salz (es ist bei  $100^{\circ}$  in offenen Schalen getrocknet  $\text{NiO}$ ,  $\text{C}_2\text{O}_3 + 3\text{HO}$ ) wurde der Kohlenstoffgehalt wie bei einer Elementaranalyse durch Verbrennen mit Kupferoxyd in einem langsamen Strome kohlensäurefreier Luft, der Nickelgehalt durch Erhitzen in einem Strom von trockener Luft (1), Reduction des erhaltenen Oxyds mittelst Wasserstoffgas und Erhitzen des Metalls bis zu oberflächlichem Zusammensintern bestimmt; aus dem Verhältniß des Kohlenstoff- und des Nickelgehalts ergab sich in vier Versuchen  $\text{Ni} = 28,974$  bis  $29,056$ , im Mittel  $= 29,025$ .

Kobalt.

In derselben Weise ermittelte Schneider auch das Atomgewicht des Kobalts. Reines oxals. Kobaltoxydul bereitete er durch Lösen von käuflichem s. g. reinem schwarzem Kobaltoxyd in Salzsäure, Abscheiden von etwas Kieselsäure durch Abdampfen der Lösung und Behandeln des Rückstandes mit Salzsäure und Wasser, Ueberführen des Kobaltgehalts des Filtrats in salzs. Roseokobaltiak, Reduction des letzteren durch reinen Wasserstoff, Lösen des reducirten Kobalts in Salzsäure, Krystallisirenlassen,

(1) Bei dem Erhitzen des wasserhaltigen oxals. Nickeloxyduls entweichen neben Kohlensäure auch geringe Mengen von Kohlenwasserstoff und Kohlenoxyd.

Kobalt.

Fällen der Lösung der Krystalle mit kohlens. Natron, anhaltendes Digeriren des mit heißem Wasser ausgewaschenen kohlens. Kobaltoxyduls mit überschüssiger wässeriger Oxalsäure, und vollständiges Auswaschen des oxals. Kobaltoxyduls. (Der bei Zusatz von Oxalsäure zu der salzs. oder schwefels. Lösung von Kobaltoxydul sich bildende Niederschlag hält bei dem Auswaschen etwas Salz- oder Schwefelsäure hartnäckig zurück.) In diesem Salz (in offenen Schalen bei 100° getrocknet ist es  $\text{CoO}$ ,  $\text{C}_2\text{O}_3 + 2\text{HO}$ ) wurde der Kohlenstoff- und der Metallgehalt in der oben angegebenen Weise bestimmt (1); das Verhältniß beider ergab in vier Versuchen  $\text{Co} = 29,989$  bis  $30,015$ , im Mittel  $= 30,003$ .

Ueber die Darstellung von reinen Kobaltverbindungen aus Speisakobalt, durch Ueberführen des Kobalts in s. g. salzs. Rosekobaltiak  $\text{Co}_2\text{Cl}_3$ ,  $5\text{NH}_3$  oder in salpetrigs. Kobaltoxyd-Kali (2), hat W. de Witt (3) Mittheilungen gemacht.

Die ammoniakalischen Kobaltverbindungen, welche bei Einwirkung der Luft auf ammoniakalische Lösungen von Kobaltsalzen entstehen und bereits wiederholt der Gegenstand unserer Berichterstattung waren (4), sind von W. Gibbs und F. Genth (5) neuerdings einer ausführlichen Untersuchung unterworfen worden.

Ammoniakalische Kobaltverbindungen.

(1) Das oxals. Kobaltoxydul zerfällt beim Erhitzen in einem Luftstrom geradezu zu Kohlensäure und Metall. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1855, 409 f. — (3) Im Ausz. aus dessen Inaugural-Dissertation (Göttingen 1857) in J. pr. Chem. LXXI, 289. — (4) Vgl. die Untersuchungen von Genth im Jahresber. f. 1851, 360, von Claudet daselbst, 361, von Fremy daselbst, 363 und f. 1852, 403, von Rogojski im Jahresber. f. 1852, 408 und f. 1854, 364, von Gregory im Jahresber. f. 1853, 372, von Weltzien im Jahresber. f. 1856, 400 und von Gentele daselbst, 401. — (5) Researches on the Ammonia-Cobalt-Bases (aus den Smithsonian Contributions to Knowledge), Washington 1856; Sill. Am. J. [2] XXIII, 234, 319, XXIV, 86; theilweise o. im Ausz. Chem. Gaz. 1857, 141, 165, 188, 250, 266, 388, 404; Ann. Ch. Pharm. CIV, 150, 295; J. pr. Chem. LXXII, 148; Chem. Centr. 1856, 129, 257.

Ammoniak-  
alische Kobalt-  
verbindun-  
gen.

Die früheren Untersuchungen ergaben, daß Salze von Basen existiren, welche als Verbindungen von Kobaltseesquioxid  $\text{Co}_2\text{O}_3$  mit verschiedenen Mengen Ammoniak betrachtet werden können (1). So wurden als Roseokobalti- oder Roseokobaltsalze solche Salze unterschieden, welche die Base  $\text{Co}_2\text{O}_3, 5\text{NH}_3$  in sich enthalten oder, wie das s. g. salzs. Salz, sich durch Vertretung des Sauerstoffs durch Chlor von ihr ableiten; so als Luteokobalti- oder Luteokobaltsalze solche Salze, welche die Base  $\text{Co}_2\text{O}_3, 6\text{NH}_3$  in sich enthalten oder sich von ihr ableiten. Nach Gibbs u. Genth sind als Roseokobaltsalze zwei verschiedene Arten von Salzen zusammengeworfen worden, welche Basen von gleicher Zusammensetzung  $\text{Co}_2\text{O}_3, 5\text{NH}_3$  enthalten. Sie unterscheiden diese Salze als Roseokobalt- und Purpureokobaltsalze; in den neutralen Sauerstoffsalzen der ersteren sind nach ihnen 3, in denen der letzteren 2 Aeq. Säure enthalten.

Die *Roseokobalt-Salze*, welche Gibbs u. Genth als den passendsten Ausgangspunkt für die Darlegung der ammoniakalischen Kobaltverbindungen zuerst besprechen, sind meistens gut krystallisirbar, im Allgemeinen fast unlöslich in kaltem, ohne Zersetzung löslich in schwach angesäuertem warmem Wasser; sie zersetzen sich leicht bei dem Sieden der neutralen Lösungen, unter Ausscheidung des Hydrats eines höheren Kobaltoxyds und Entwicklung von Ammoniak; sie schmecken rein salzig, nicht metallisch; ihre Farbe wechselt zwischen Ziegel- und Kirschroth und sie zeigen gewöhnlich, doch in sehr verschiedenem Grade, Dichroismus. Trocken erhitzt werden sie leicht zersetzt, gewöhnlich unter Entwicklung von Ammoniak und Bil-

(1) Nach Gibbs u. Genth vereinigt sich Kobaltseesquioxid, frisch bereitet mit starker Ammoniakflüssigkeit übergossen und wochenlang stehengelassen, mit dem Ammoniak, und bei nachherigem Kochen mit Salzsäure werden Purpureokobalt-, Luteokobalt- und Praseokobalt-Chlorid erhalten.

dung eines Ammoniak- und eines Kobaltoxydulsalzes. Sie lassen sich meistens durch directe Oxydation ammoniakalischer Lösungen von Kobaltoxydulsalzen darstellen. — Das *Roseokobalt-Chlorid* bildet sich gewöhnlich bei Absorption des Sauerstoffs der Luft durch eine ammoniakalische Lösung von Chlorkobalt, unter erst brauner, dann rother Färbung derselben und manchmal (namentlich wenn das Chlorkobalt und das Ammoniak nicht ganz rein waren) unter Ausscheidung von etwas Kobaltsesquioxxydhydrat; Anwesenheit von Chlorammonium in der Lösung ist zur Einleitung der Sauerstoffabsorption nicht erforderlich; in der gerötheten Flüssigkeit ist manchmal, namentlich wenn die Einwirkung des Sauerstoffs bei etwas erhöhter Temperatur statt hatte, statt des Roseokobalts das aus ihm leicht entstehende *Purpurekobalt* enthalten. Aus der gerötheten Lösung wird das *Roseokobalt-Chlorid* durch Zusatz von concentrirter Salzsäure unter Vermeidung jeder Temperaturerhöhung als ziegelrother Niederschlag erhalten, welcher erst mit starker Salzsäure, dann mit eiskaltem Wasser gewaschen und durch Auspressen bei möglichst niedriger Temperatur getrocknet wird (4). Es läßt sich nur schwierig bei freiwilligem Verdunsten der Lösung in eiskaltem Wasser umkrystallisiren. Es ist  $\text{Co}_2\text{Cl}_3, 5 \text{NH}_3 + 2 \text{HO}$ . Es löst sich in kaltem und warmem Wasser mit dunkelrother Färbung; in der Lösung tritt namentlich bei dem Erhitzen nach Zusatz von etwas Salzsäure leicht Umwandlung zu dem isomeren *Purpurekobalt-Chlorid* ein, unter Uebergang der Färbung aus Dunkelroth in Violettroth (auch bei dem Aufbewahren des trockenen *Roseokobalt-Chlorids* tritt diese Umwandlung langsam ein); bei dem Kochen

Ammoniak-  
 alische Kobalt-  
 verbindun-  
 gen.

(1) *Roseokobalt-Chlorid* wird auch aus der vollständig oxydirten ammoniakalischen Lösung von schwefels. oder salpeters. Kobaltoxydul, ferner auch aus den Lösungen des schwefels. und des salpeters. Rosekobalts durch kalte concentrirte Salzsäure gefällt, ist jedoch auf letztere Weise nur schwierig rein zu erhalten.

Ammoniakalische Kobaltverbindungen.

einer reinen wässrigen Lösung scheidet sich unter Ammoniakentwicklung ein schwarzes Pulver, wahrscheinlich  $\text{Co}_3\text{O}_4 + x \text{HO}$ , aus. Durch Erhitzen des Roseokobalt-Chlorids wurde manchmal das wasserfreie Oxyd  $\text{Co}_3\text{O}_4$  in kleinen stahlgrauen sehr harten Octaëdern erhalten, die durch Salpetersäure, Salzsäure und Königswasser nicht merklich angegriffen und nur bei längerem Erhitzen mit Schwefelsäure oder Schmelzen mit schwefels. Kali gelöst werden. Das Roseokobalt-Chlorid bildet mit den Chloriden electronegativer Metalle Doppelsalze; bezüglich des Verhaltens seiner Lösung gegen verschiedene Reagentien verweisen wir auf die Abhandlung. — *Schwefels. Roseokobalt* entsteht gewöhnlich (nicht immer) in einer ammoniakalischen Lösung von schwefels. Kobaltoxydul durch Absorption von Sauerstoff aus der Luft, unter brauner und dann dunkelrother Färbung der Flüssigkeit, und wird aus dieser alsdann durch vorsichtig zugesetzte Schwefelsäure als ziegelrothes krystallinisches Pulver gefällt (1), das mit kaltem Wasser ausgewaschen und unter Zusatz einer kleinen Menge Säure umkrystallisirt wird. Die kirschrothen Krystalle,  $\text{Co}_3\text{O}_3, 5 \text{NH}_3, 3 \text{SO}_3 + 5 \text{HO}$ , sind nach Dana's Bestimmung quadratische Combinationen  $P \cdot 2 P \cdot P \infty \cdot 0 P \cdot \infty P \cdot \infty P \infty$  ( $P : P$  in den Endkanten =  $107^\circ 20'$ , die Hauptaxe in  $P = 1,0866$ ); das Salz ist fast unlöslich in kaltem, wenig löslich in siedendem Wasser und krystallisirt bei dem Erkalten dieser Lösung; es löst sich in verdünntem wässrigem Ammoniak und krystallisirt aus der purpurrothen Lösung unverändert; bei dem Kochen der neutralen Lösung scheidet sich ein dunkelbraunes Pulver, lufttrocken  $\text{Co}_3\text{O}_4 + 3 \text{HO}$ , aus, während schwefels. Luteokobalt in Lösung bleibt, das sich aber auch theilweise zersetzt. Ueber andere Zersetzungen vgl. unten, namentlich bei Luteokobalt-Salzen. — Bei der Oxydation einer ammoniak-

(1) Fremy's Angabe, daß hierbei ein saures Salz gefällt werde, fanden Gibbs u. Genth nicht bestätigt.

lischen Lösung von salpeters. Kobaltoxydul an der Luft scheidet sich salpeters. Luteokobalt als glänzend gelber krystallinischer Niederschlag aus (häufig bilden sich auch die von Fremy als salpeters. Oxykobaltiak bezeichneten Krystalle, die später wieder verschwinden); die tief-weinrothe Flüssigkeit enthält salpeters. Roseokobalt, welches bei dem freiwilligen Verdunsten in rothen, auch in kaltem Wasser leicht löslichen Krystallen  $\text{Co}_2\text{O}_3$ , 5  $\text{NH}_3$ , 3  $\text{NO}_5$  + 2 HO, nach Dana monoklinometrischen Combinationen  $\infty P \infty . (\infty P \infty) . + P \infty . - P \infty . \infty P (\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $103^\circ$ ,  $\infty P \infty : + P \infty = 140^\circ 30'$ ,  $\infty P \infty : - P \infty = 136^\circ$ ), sich ausscheidet. Aus der Lösung dieser Krystalle wie auch aus der durch Oxydation einer ammoniakalischen Lösung von salpeters. Kobaltoxydul erhaltenen rothen Flüssigkeit fällt Salpetersäure in der Kälte das gewässerte Salz als ziegelrothen Niederschlag, aber bei dem Kochen mit Salpetersäure entsteht wasserfreies salpetersaures Roseokobalt als violettrother krystallinischer Niederschlag. Dieses löst sich in verdünntem Ammoniak und die Lösung giebt beim freiwilligen Verdunsten rothe Krystalle von wasserfreiem Salz, nach Dana quadratische Combinationen  $P . P \infty . \infty P . \infty P \infty . 3 P 3$  ( $P : P$  in den Seitenkanten =  $82^\circ 40'$ ). Das wasserfreie Salz ist fast unlöslich in kaltem Wasser; in heissem Wasser ist es löslicher, wird dann aber, wie auch die Lösung des wasserhaltigen Salzes bei dem Erhitzen, leicht zersetzt (Zusatz von wenig Salpetersäure verhindert diese Zersetzung). Bei dem Erhitzen des wasserfreien Salzes explodirt dasselbe, unter Hinterlassung eines wasserfreien schwarzen Kobaltoxyds und Entwicklung salpetriger Dämpfe. Die Lösung des salpeters. Roseokobalts in Wasser, dem viel salpeters. Ammoniak und etwas freies Ammoniak zugesetzt ist, giebt bei freiwilligem Verdunsten purpurrothe schuppige Krystalle, die bei dem Lösen in Wasser zersetzt werden und bei dem Kochen mit Salzsäure unter lebhaftem Aufbrausen eine purpurrothe Lösung, anschei-

Ammoniakalische Kobaltverbindungen.



Ammoniakalische Kobaltverbindungen.

nend von Purpurekobalt-Chlorid geben; nach Gibbs u. Genth ist die empirische Formel dieser Krystalle wahrscheinlich  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $5 \text{ NH}_3$ ,  $2 \text{ NO}_5 + 7 \text{ HO}$ . — *Oxals. Roseokobalt* wird aus der Lösung des Chlorids alsbald, aus der des salpetersauren Salzes nur sehr langsam durch oxals. Ammoniak gefällt; es läßt sich durch Umkrystallisiren aus ammoniakhaltigem Wasser reinigen. Die kirschrothen Krystalle (rhombische Prismen von etwa  $101^\circ 48'$  mit einem Brachydoma von  $108^\circ 54'$ ) sind  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $5 \text{ NH}_3$ ,  $3 \text{ C}_2\text{O}_3 + 6 \text{ HO}$ ; sie sind in reinem Wasser fast unlöslich. — Kobaltidcyanalium fällt aus einer Lösung von Roseokobalt-Chlorid oder wasserhaltigem salpeters. Roseokobalt (auch von Purpureokobalt-Chlorid) *Roseokobalt-Kobaltidcyanid* in kirschrothen Krystallen (anscheinend schief-rhombischen Prismen),  $\text{Co}_2\text{Cy}_3$ ,  $5 \text{ NH}_3 + \text{Co}_2\text{Cy}_3 + 3 \text{ HO}$ , die in kaltem Wasser fast unlöslich sind, durch heisses rasch zersetzt werden. — *Roseokobalt-Ferridcyanid*, in entsprechender Weise mittelst Ferridcyanalium dargestellt, bildet einen orangerothern, aus deutlichen Kryställchen bestehenden Niederschlag  $\text{Co}_2\text{Cy}_3$ ,  $5 \text{ NH}_3 + \text{Fe}_2\text{Cy}_3 + 3 \text{ HO}$ , welcher auch in kaltem Wasser unlöslich ist, durch heisses unter Ammoniakentwicklung und Ausscheidung eines dunkelbraunen Niederschlags zersetzt wird. — *Roseokobalt-Oxyd* läßt sich nur in Lösung erhalten, durch Zersetzung des Chlorids mittelst Silberoxyd oder besser (da das Chlorsilber in Lösungen von Roseokobalt-Chlorid löslich ist) des schwefels. Salzes in kalter wässriger Lösung mittelst Barytwasser; die entstehende rothe Lösung schmeckt alkalisch, nicht metallisch, reagirt alkalisch, zieht aus der Luft Kohlensäure an, und zersetzt sich leicht.

Die *Purpureokobalt-Salze* finden sich häufig in oxydirtten ammoniakalischen Lösungen von Kobaltoxydulsalzen; sie bilden sich häufig aus Roseokobaltsalzen durch Erhitzen oder Kochen mit starken Säuren, in reichlicher Menge auch bei Einwirkung von Säuren auf die Xanthokobalt-Salze. Ihre violette oder purpurne Färbung ist von der

dunkler rothen der Roseokobalt-Salze sehr verschieden; sie sind meist etwas weniger löslich als diese, meistens gut krystallisirend. Die neutralen Salze schmecken rein salzartig, nicht metallisch. Bei dem Erhitzen geben sie dieselben Zersetzungsproducte wie die Roseokobalt-Salze. Bei dem Kochen ihrer neutralen Lösungen wird Ammoniak entwickelt, ein dunkelgefärbtes Kobaltoxyd ausgeschieden und ein Ammoniaksalz gebildet. — *Purpureokobalt-Chlorid*, identisch mit Fremy's salzs. Roseokobaltiak, entsteht oft bei der Oxydation einer ammoniakalischen Lösung von Kobaltchlorür, bald allein, bald gemischt mit Roseokobalt-Chlorid (letzteres scheint sich stets zuerst zu bilden, bei etwas erhöhter Temperatur aber in Purpureokobalt-Chlorid überzugehen); Zusatz von Chlorammonium zu der ammoniakalischen Lösung von Kobaltchlorür ist für seine Bildung nicht nothwendig, jedoch vortheilhaft. Durch Kochen der oxydirten Flüssigkeit mit überschüssiger Salzsäure und Umkrystallisiren des sich niederschlagenden carmoisinrothen Pulvers aus mit etwas Salzsäure angesäuertem siedendem Wasser wird das Purpureokobalt-Chlorid rein erhalten. Es läßt sich auch darstellen durch längeres Kochen von Xanthokobalt-Salzen, am besten des salpeters. Salzes, mit Salzsäure, wo das ursprünglich braungelbe Pulver zu einem lilafarbigem wird, das nach dem Abgießen der überstehenden Flüssigkeit wiederholt mit siedendem Wasser zu behandeln ist bis dieses hell-purpurfarbig wird, dann in siedendem, mit etwas Salzsäure versetztem Wasser gelöst bei dem Abkühlen der Flüssigkeit kleine Krystalle von Purpureokobalt-Chlorid giebt. Letzteres resultirt auch aus allen Purpureokobalt-Salzen bei anhaltendem Kochen derselben mit Salzsäure. Es bildet kleine violettrothe oder purpurfarbige Krystalle, nach Dana quadratische Combinationen  $P \infty P \infty . P \infty$  ( $P : P$  in den Seitenkanten  $114^{\circ}8'$ , in den Endkanten  $107^{\circ}12'$ ; Länge der Hauptaxe in  $P = 1,0916$ ), von 1,802 spec. Gew. bei  $23^{\circ}$  und der Zusammensetzung  $\text{Co}_2\text{Cl}_3, 5\text{NH}_3$ . Es ist fast unlöslich in kaltem,

Ammoniakalische Kobaltverbindungen.

Ammoniak-  
alische Kobalt-  
verbindun-  
gen.

ohne Zersetzung löslich in mit Salzsäure schwach angesäuertem siedendem Wasser; durch mehr Salzsäure und durch Chloralkalimetalle wird es aus den Lösungen in der Kälte langsam, beim Kochen rasch ausgefällt. Seine Lösung giebt mit Platinchlorid einen aus mikroskopischen platten Nadeln bestehenden braunrothen Niederschlag  $\text{Co}_2\text{Cl}_3$ ,  $5\text{NH}_3 + 2\text{PtCl}_3$ , nach Zusatz von oxals. Ammoniak violettrothe Nadeln von oxals. *Purpureokobalt*  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $5\text{NH}_3$ ,  $2\text{C}_2\text{O}_3 + 3\text{HO}$ . — *Schwefels. Purpureokobalt* liefs sich nur als saures Salz erhalten; bei der Einwirkung von schwefels. (auch von salpeters.) Silberoxyd auf Purpureokobalt-Chlorid wurde das Roseokobalt-Salz erhalten. Das saure Purpureokobalt-Salz läfst sich darstellen durch Mischen des Chlorids mit so viel Vitriolöl, dafs ein dicker Taig entsteht, wobei die Masse schön purpurfarben wird und zuerst stark aufschwillt, Verdünnen der Lösung, wenn die Salzsäureentwicklung beendet ist, mit dem zweifachen Volum Wasser, und Abwaschen der nach einiger Zeit sich ausscheidenden violettrothen Nadeln mit wenig kaltem Wasser und Auspressen; oder durch Zusatz von so viel Vitriolöl zu schwefels. Roseokobalt, dafs bei  $100^\circ$  eine ölige Flüssigkeit entsteht, 1- bis 2stündiges Digeriren derselben mit der Vorsicht, dafs sich kein Sauerstoff entwickle, Verdünnen der abgekühlten purpurrothen Lösung mit dem gleichen Volum Wasser, und Krystallisirenlassen. Es bildet rothe prismatische Krystalle, nach Dana rhombische, hemiëdrisch

ausgebildete Combinationen  $\infty P . \infty \bar{P} \infty . \frac{1}{2} \bar{P} \infty . \frac{\bar{P} 2}{2} .$

$\infty \bar{P} 2$  ( $\infty P : \infty P = 106^\circ$ ,  $\frac{1}{2} \bar{P} \infty : \frac{1}{2} \bar{P} \infty$  an der Hauptaxe  $= 122^\circ 42'$ ),  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $5\text{NH}_3$ ,  $4\text{SO}_3 + 5\text{HO}$ ; es schmeckt und reagirt sauer, löst sich leicht in Wasser, wird aber namentlich bei dem langsamen Verdunsten einer heifs bereiteten Lösung leicht zu schwefels. Roseokobalt und freier Schwefelsäure zersetzt. — Bei mehrstündigem Kochen von schwefels. Roseokobalt mit überschüssiger Oxalsäurelösung entsteht eine hellrothe Flüssigkeit, die bei dem

Verdampfen ziegelrothe undeutliche Nadeln von saurem *oxal-schwefels. Purpureokobalt*,  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $5\text{NH}_3$ ,  $2\text{SO}_3$ ,  $2\text{C}_2\text{O}_3$  +  $3\text{HO}$ , giebt; die Lösung derselben wird bei Zusatz von Ammoniak violettroth, und die genau neutralisirte Flüssigkeit giebt bei dem Verdunsten das neutrale Salz in prismatischen Krystallen  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $5\text{NH}_3$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{C}_2\text{O}_3$  +  $7\text{HO}$ , die schwerer löslich in Wasser sind als das saure Salz und sich bei dem Kochen leicht zersetzen. — Durch Zersetzung des sauren schwefels. Salzes mittelst Barytwasser oder des Chlorids mittelst Silberoxyd in der Kälte erhält man *Purpureokobalt-Oxyd* in violettrother Lösung, welche die Kohlensäure aus der Luft rasch anzieht und sich bei dem Concentriren zersetzt.

Ammoniakalische Kobaltverbindungen.

Die gelben oder braungelben *Luteokobalt-Salze* sind im Allgemeinen gut krystallisirbar, leichter in Wasser löslich als die Roseokobaltsalze, geben braungelbe Lösungen; sie sind bei Gegenwart von Säuren sehr beständig, werden aber bei längerem Erhitzen mit Schwefelsäure zersetzt; in neutralen oder alkalischen Lösungen werden sie bei dem Kochen leicht zersetzt. Sie bilden sich manchmal bei directer Oxydation ammoniakalischer Kobaltlösungen, häufig auch, obgleich ihre Base mehr Ammoniak enthält als die der Roseokobalt- und Purpureokobalt-Salze, als Zersetzungsproducte der letzteren. Die Sauerstoffsalze enthalten, wie Fremy gefunden, die Basis  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $6\text{NH}_3$  und 3 Aeq. Säure. — *Luteokobalt-Chlorid* bildet sich manchmal bei der Oxydation einer mit einer grossen Menge grob gepulverten Chlorammoniums versetzten ammoniakalischen Lösung von Chlorkobalt an der Luft (in anderen Fällen bilden sich Roseokobalt- und Purpureokobalt-Chlorid), fast stets, wenn die ammoniakalische Lösung ausser Chlorkobalt auch schwefels. Kobaltoxydul enthält; es entsteht im letzteren Falle ein Chlor und Schwefelsäure enthaltendes Salz, das mit Salzsäure und Chlorbaryum gekocht eine Lösung von Luteokobalt-Chlorid giebt. Letzteres Salz, durch wiederholtes Umkrystallisiren gereinigt, bildet bräunlich-orangefarbene Krystalle  $\text{Co}_2\text{Cl}_3$ ,  $6\text{NH}_3$ ,

Ammoniakalische Kobaltverbindungen. von 1,7016 spec. Gew.; die rhombischen Krystalle zeigen nach Dana die Flächen  $\infty P \cdot 0P \cdot \check{P}\infty \cdot 3\check{P}\infty$ , nur an Einer Seite der Makrodiagonale zwei Flächen  $\infty\check{P}3$ , und von  $\frac{3}{2}P$  vier in Einer Zone liegende Flächen ( $\infty P : \infty P = 113^\circ 16'$ ,  $\check{P}\infty : \check{P}\infty$  an der Hauptaxe  $= 112^\circ 2'$ ,  $3\check{P}\infty : 3\check{P}\infty$  daselbst  $= 52^\circ 26'$ ). Es löst sich leicht in siedendem Wasser und scheidet sich bei dem Abkühlen der Lösung größtentheils wieder aus; es wird aus der Lösung durch Salzsäure und Chloralkalimetalle unverändert gefällt, durch kochende Ammoniakflüssigkeit wird es langsam unter Bildung von Chlorammonium und einem dunkelbraunen Kobaltoxyd zersetzt. Bei der Mischung concentrirter Lösungen von Luteokobalt- und von Platinchlorid werden orangefarbene Nadeln  $\text{Co}_2\text{Cl}_3, 6\text{NH}_3 + 3\text{PtCl}_2 + 6\text{HO}$ , bei der Mischung verdünnterer Lösungen gelbe Nadeln  $\text{Co}_2\text{Cl}_3, 6\text{NH}_3 + 3\text{PtCl}_2 + 21\text{HO}$  ausgeschieden. Die gelben Nadeln bilden sich auch bei dem Krystallisiren einer Lösung der orangefarbenen in vielem heißem Wasser; sie sind nach Dana anscheinend monoklinometrische Combinationen  $\infty P \cdot \infty P\infty \cdot 0P$  ( $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 107^\circ 10'$ ,  $0P : \infty P\infty = 114^\circ 15'$ ; häufig sind Zwillingsskrystalle mit  $0P$  als Zusammensetzungsfläche). Goldchlorid giebt mit Luteokobalt-Chlorid einen aus kleinen körnigen Krystallen bestehenden gelben Niederschlag  $\text{Co}_2\text{Cl}_3, 6\text{NH}_3 + \text{AuCl}_3$ . — Aus Luteokobalt-Lösungen fällt Jodkalium *Luteokobalt-Jodid* als gelben Niederschlag  $\text{Co}_2\text{J}_3, 6\text{NH}_3$ , welcher in kaltem Wasser fast unlöslich, in heißem ziemlich löslich ist und bei dem Verdunsten letzterer Lösung sich in braungelben Krystallen ausscheidet; Bromkalium fällt *Luteokobalt-Bromid* als dunkler-gelben, sonst sich ebenso verhaltenden Niederschlag; Kobaltidcyankalium fällt *Luteokobalt-Kobaltidcyanid* als gelblich-fleischfarbenen, aus mikroskopischen schief-rhombischen Kryställchen bestehenden Niederschlag  $\text{Co}_2\text{Cy}_3, 6\text{NH}_3 + \text{Co}_2\text{Cy}_3 + \text{HO}$ ; Ferridcyankalium fällt einen orange-gelben, unter dem Mikroskop dieselben Formen zeigenden

Niederschlag. — *Schwefels. Luteokobalt* wird gemischt mit Ammoniakalische Kobaltverbindungen. Luteokobalt-Chlorid leicht erhalten bei dem Stehenlassen einer mit einem großen Ueberschuß von grob gepulvertem Chlorammonium versetzten ammoniakalischen Lösung von schwefels. Kobaltoxydul und Chlorkobalt an der Luft; es wird aus der an dem Boden des Gefäßes sich absetzenden Krystallmasse dargestellt durch Lösen derselben in heißem Wasser, Digeriren des mit einigen Tropfen Schwefelsäure versetzten Filtrats mit schwefels. Silberoxyd, und Krystallisirenlassen der abfiltrirten und eingedampften Flüssigkeit. Es bildet sich auch (doch nicht immer) bei Einwirkung von starker Ammoniakflüssigkeit auf schwefels. Roseokobalt (einfach durch Aufnahme von  $1 \text{ NH}_3$ ), ferner als Zersetzungsproduct des schwefels. Roseokobalts (1). Die weingelben Krystalle des schwefels. Luteokobalts sind  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $6 \text{ NH}_3$ ,  $3 \text{ SO}_3 + 5 \text{ HO}$  (im leeren Raum oder in trockener Luft verlieren sie  $4 \text{ HO}$ ). Nach Dana sind sie rhombische Combinationen,  $\infty \text{ P} \cdot 0 \text{ P} \cdot \frac{3}{4} \text{ P} \cdot \frac{3}{2} \text{ P} \cdot 3 \bar{\text{P}} \infty \cdot \bar{\text{P}} \infty$ , auch mit  $3 \bar{\text{P}} \infty$ , oder  $\infty \bar{\text{P}} \frac{3}{2} \cdot \bar{\text{P}} \infty \cdot 3 \bar{\text{P}} \infty$ , auch mit  $0 \text{ P}$  und  $\bar{\text{P}} \infty$ ; die Pyramiden treten parallelfächig-hemiëdrisch auf (wie monoklinometrische Hemipyramiden und wie wenn die Makrodiagonale eine Klinodiagonale wäre) und auch die bra-

(1) Bei dem Kochen einer reinen Lösung von schwefels. Roseokobalt wird Ammoniak entwickelt, ein dunkelgefärbtes Kobaltoxyd niedergeschlagen, und schwefels. Ammoniak und schwefels. Luteokobalt bleiben in Auflösung. Bei vorsichtigem Erhitzen des trockenen schwefels. Roseokobalts (am besten in einem Kolben im Oelbad bei der Temperatur des schmelzenden Blei's; die Erhitzung darf nicht bis zur Verflüchtigung von schwefels. Ammoniak gesteigert werden) entweicht Ammoniak und die (stets umzurührende) Masse wird purpurilafarbig; wird dieselbe dann in heißem Wasser gelöst und die purpurrothe Lösung mit überschüssiger Salzsäure versetzt, so scheidet sich ein orangefarbener, schwefels. Luteokobalt und Luteokobalt-Chlorid enthaltender Niederschlag aus, der in der oben angegebenen Weise in reines schwefels. Luteokobalt übergeführt wird; die überstehende Flüssigkeit enthält Luteokobalt- und Purpurekobalt-Chlorid nebst einer lauchgrünen krystallisirbaren, von Gibbs u. Genth noch nicht genauer untersuchten Substanz, deren Base sie vorläufig als *Praseokobalt* bezeichnen.

Ammoniak-  
sche Kobalt-  
verbindun-  
gen.

chydiagonalen Domen zeigen sich hemiëdrisch, mit je nur zwei Flächen an Einer Seite des makrodiagonalen Hauptschnitts auftretend; es ist  $\infty P : \infty P = 113^{\circ}38'$  und  $66^{\circ}22'$ ,  $\infty \dot{P}^{3/2} : \infty \dot{P}^{3/2} = 88^{\circ}44'$  und  $91^{\circ}16'$ ,  $\dot{P}\infty : \dot{P}\infty$  an der Hauptaxe  $= 112^{\circ}08'$ ,  $\bar{P}\infty : \bar{P}\infty$  daselbst  $= 88^{\circ}22'$ . Gibbs u. Genth betrachten das schwefels. Luteokobalt als mit dem Chlorid isomorph; beide Salze können nach allen Verhältnissen zusammenkrystallisiren. Ebenso kann nach ihnen das Chlorid mit dem *chroms. Luteokobalt* zusammenkrystallisiren, welches aus Luteokobalt-Lösungen (rein nur aus der des salpeters. Salzes) durch einfach-chroms. Kali als gelber Niederschlag gefällt wird, dessen Lösung in heißem Wasser braungelbe Krystalle giebt. — *Salpeters. Luteokobalt* bildet sich fast stets bei der Oxydation einer ammoniakalischen Lösung von salpeters. Kobaltoxydul und scheidet sich in orangefarbenen Krystallblättchen ab. Die überstehende Flüssigkeit ist gewöhnlich roth und enthält salpeters. Roseokobalt. Das durch Umkrystallisiren gereinigte Salz bildet kleine Krystalle, nach Dana quadratische Formen,  $P . 3P . 0P$  ( $P : P$  in den Seitenkanten  $= 110^{\circ}20'$ ,  $3P : 3P$  daselbst  $= 153^{\circ}52'$ , Länge der Hauptaxe in  $P = 1,0161$ ),  $Co_2O_3, 6NH_3, 3NO_5$ . — Oxals. Ammoniak fällt aus der Lösung eines Luteokobaltsalzes *oxals. Luteokobalt* als röthlichgelben, aus feinen Nadeln bestehenden Niederschlag, der in Wasser unlöslich, in Oxalsäurelösung leicht löslich ist; letztere Lösung giebt weingelbe prismatische, an der Luft verwitternde Krystalle  $Co_2O_3, 6NH_3, 3C_2O_3 + 4HO$ . Ein saures Salz ließ sich nicht erhalten. — Durch Zersetzung einer Lösung des Chlorids mittelst kohlen. Silberoxyds wird eine gelbe Flüssigkeit erhalten, die bei dem Verdunsten bräunlich-gelbe Krystalle von neutralem *kohlen. Luteokobalt* giebt; die Krystalle, wahrscheinlich  $Co_2O_3, 6NH_3, 3CO_2 + 7HO$ , sind rhombische Combinationen  $\infty P . \infty \dot{P}\infty . \dot{P}\infty$  ( $\infty P : \infty P = 116^{\circ}50'$ ,  $\dot{P}\infty : \dot{P}\infty$  an der Hauptaxe  $= 114^{\circ}16'$ ); hatte die Luft zu der Lösung Zutritt, so sind sie gewöhnlich mit Krystallen des sauren

Salzes gemengt. Letzteres scheidet sich bei dem Einleiten von Kohlensäure in die Lösung des neutralen Salzes in Form großer braunrother Krystalle,  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $6\text{NH}_3$ ,  $3\text{CO}_2$  +  $\text{HO}$ ,  $\text{CO}_2$  +  $5\text{HO}$ , aus, welche nach Dana monoklinometrische Combinationen, mit den Flächen  $\infty P$  .  $\infty P \infty$  .  $(\infty P \infty)$  .  $0P$  . —  $P$  . +  $2P \infty$ , sind ( $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $85^\circ 54'$ ,  $0P : \infty P = 102^\circ 20'$ ,  $0P : \infty P \infty = 71^\circ 44'$ ,  $0P : -P = 139^\circ 50'$ ,  $0P : +2P \infty = 111^\circ 46'$ ). — Bei Zersetzung einer Lösung des schwefels. Salzes mittelst Barytwasser entsteht eine braungelbe, alkalisch schmeckende und reagirende, Kohlensäure aus der Luft absorbirende Lösung von *Luteokobalt-Oxyd*, die sich bei dem Abdampfen unter Entwicklung von Ammoniak und Ausscheidung eines schwarzen Pulvers zersetzt.

Ammoniakalische Kobaltverbindungen.

*Xanthokobalt-Salze* entstehen bei dem Einleiten des aus Salpetersäure und Stärkmehl oder Sägespähen entwickelten Gases, welches neben Kohlensäure, Stickoxyd und salpetriger Säure wohl hauptsächlich Untersalpetersäure enthält, zu ammoniakalischen Lösungen (1) von Kobaltsalzen, oder zu neutralen, sauren oder ammoniakalischen Lösungen von Rosekobalt- oder Purpurekobalt-Salzen. Jenes Gas wird absorbirt, Dämpfe von kohlen. Ammoniak zeigen sich, die Flüssigkeit wird allmähig dunkel-röthlichbraun und scheidet

(1) Bei dem Einleiten der salpetrigen Dämpfe in eine saure, Kobalt und Ammoniak enthaltende Lösung scheidet sich ein krystallinisches gelbes Salz aus, die dem salpetrigs. Kobaltoxyd-Kali (vgl. Jahresber. f. 1855, 409 f.) entsprechende Ammoniakverbindung. Bezüglich des schon früher (vgl. Jahresber. f. 1855, 808) gemachten Vorschlags, das Kobalt in Form des salpetrigs. Kobaltoxyd-Kali's abzuscheiden und zu bestimmen, empfehlen Gibbs u. Genth, nicht dieses Salz, nach Stromeyer  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $2\text{NO}_2$  +  $3(\text{KO}, \text{NO}_2)$  +  $2\text{HO}$ , selbst zu wägen, sondern es nach dem Trocknen sammt dem Filter zu verbrennen, den Rückstand mit etwas Schwefelsäure befeuchtet bis zum beginnenden Glühen zu erhitzen, und aus dem Gewicht des Salzgemenges  $2(\text{CoO}, \text{SO}_2)$  +  $3(\text{KO}, \text{SO}_2)$  die Menge des darin enthaltenen Kobalts zu berechnen. Das gelbe Kalisalz ergab so 13,66 pC. Kobalt, während sich nach Stromeyer's Formel 13,63 berechnen.



Ammoniakalische Kobaltverbindungen.

dann bei dem Abkühlen gewöhnlich ein Xanthokobalt-Salz aus. Die Xanthokobalt-Salze sind braungelb, in Wasser löslicher als die vorhergehenden Salze (die verdünnten Lösungen sind gelb, die concentrirten dunkelbraun); sie werden bei dem Kochen der Lösungen, doch manchmal nur schwierig, zersetzt (manchmal tritt auch schon unterhalb des Siedepunkts Zersetzung ein), unter Entwicklung von Ammoniak und Ausscheidung eines schweren dunklen Pulvers; diese Zersetzung wird durch Zusatz weniger Tropfen Essigsäure verhindert, aber bei Zusatz einer geringen Menge einer unorganischen Säure wird Stickoxydgas entwickelt und ein Purpurekobalt-Salz gebildet, das von dem noch unzersetzten Xanthokobalt-Salz nur schwierig zu trennen ist. Gibbs u. Genth halten es, namentlich in Berücksichtigung der Bildung der Xanthokobalt-Salze aus Rosekobalt- und Purpurekobalt-Salzen und des Uebergangs der Xanthokobalt-Salze in Purpurekobalt-Salze unter Entwicklung von Stickoxyd, für wahrscheinlich, daß für die Xanthokobalt-Salze eine Base  $\text{Co}_2\text{O}_3, 5\text{NH}_3, \text{NO}_2$  anzunehmen ist; sie machen indessen darauf aufmerksam, daß alle untersuchten Salze mindestens noch 1 HO enthalten und die Formel der Base, da hier über die Anwesenheit von 1 Aeq. Wasserstoff kaum durch die ohnehin schwierige Analyse entschieden werden kann, auch  $\text{Co}_2\text{O}_3, 5\text{NH}_3, \text{NO}_2$  sein könne, in welchem Falle die im folgenden beschriebenen Salze 1 HO weniger enthalten würden als hier angegeben ist. — *Schwefels.* Xanthokobalt läßt sich durch Einleiten der wie oben angegebenen entwickelten salpetrigen Dämpfe in eine ammoniakalische Lösung von schwefels. Kobaltoxydul leicht darstellen; der sich dunkel-braungelb färbenden Flüssigkeit ist wiederholt Ammoniak zuzusetzen, so daß sie stets stark alkalisch reagirend bleibt; die sich oft schon während des Einleitens von Gas oder nach beendigter Operation bei dem freiwilligen Verdunsten der filtrirten Flüssigkeit ausscheidenden braungelben Krystalle werden durch Umkrystallisiren aus

Ammoniakalische Kobaltverbindungen.

heißem Wasser, das mit etwas Essigsäure angesäuert ist, gereinigt. Das Salz krystallisirt in dünnen, anscheinend rhombischen Platten,  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $5 \text{NH}_3$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $2 \text{SO}_3 + \text{HO}$ ; es löst sich in concentrirter Schwefelsäure unter Entwicklung von nur wenig Stickoxyd zu einer rothen öligen Flüssigkeit, welche auf Zusatz von Wasser reichlich Stickoxyd entwickelt, während die rückständige rothe Flüssigkeit hauptsächlich schwefels. Kobaltoxydul-Ammoniak, meist auch etwas saures schwefels. Purpureokobalt gelöst enthält. — *Salpeters.* *Xanthokobalt* läßt sich ebenso darstellen durch Einleiten der salpetrigen Dämpfe in eine ammoniakalische Lösung von salpeters. Kobaltoxydul, oder auch durch Einleiten derselben in (zweckmäfsig mit etwas Ammoniak versetzte) Lösungen der Chloride, schwefels. oder salpeters. Salze von Roseokobalt oder Purpureokobalt. Die sich aus der, zuletzt orangefarben werdenden Flüssigkeit ausscheidenden Krystalle sind hell-braungelbe quadratische Pyramiden ( $P : P$  in den Seitenkanten =  $100^\circ 45'$  bis  $101^\circ 15'$ ),  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $5 \text{NH}_3$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $2 \text{NO}_5 + \text{HO}$ . — *Xanthokobalt-Chlorid* liefs sich nach den oben angegebenen Weisen nicht darstellen, leicht aber durch Zersetzen einer Lösung des schwefels. Salzes mittelst Chlorbaryum und Eindampfen des mit einigen Tropfen Essigsäure versetzten Filtrats in gelinder Wärme; es bildet braungelbe irisirende Krystalle  $\text{Co}_2\text{OCl}_2$ ,  $5 \text{NH}_3$ ,  $\text{NO}_2 + \text{HO}$ . Seine Lösung giebt auf Zusatz von Goldchlorid ein Doppelsalz in gelben Nadeln, das aus heifsem Wasser umkrystallisirt braungelbe irisirende Prismen  $\text{Co}_2\text{OCl}_2$ ,  $5 \text{NH}_3$ ,  $\text{NO}_2 + \text{AuCl}_3 + 2 \text{HO}$  darstellt; auf Zusatz von Platinchlorid ein orangegelbes, in Wasser schwer lösliches, aus heifser verdünnter Salzsäure umkrystallisirbares Doppelsalz  $\text{Co}_2\text{OCl}_2$ ,  $5 \text{NH}_3$ ,  $\text{NO}_2 + 2 \text{PtCl}_2 + 2 \text{HO}$ ; auf Zusatz von Quecksilberchlorid ein Doppelsalz in Form blafs-bräunlichgelber Blättchen, die durch Umkrystallisiren aus heifsem, etwas angesäuertem Wasser braungelbe Nadeln geben (beiden Formen scheint die Zusammensetzung  $\text{Co}_2\text{OCl}_2$ ,  $5 \text{NH}_3$ ,  $\text{NO}_2 + 4 \text{HgCl} + 2 \text{HO}$  zuzukommen). — Ferro-

Ammoniakalische Kobaltverbindungen.

cyankalium fällt aus einer Lösung des salpeters. Salzes (die des schwefels. oder salzs. Salzes trübt es nur) *Xanthokobalt-Ferrocyanid* in orangerothern prismatischen Krystallen  $\text{Co}_2\text{OCy}_2$ ,  $5 \text{NH}_3$ ,  $\text{NO}_2$  +  $\text{FeCy}$  +  $7 \text{HO}$ , welche leicht und unter theilweiser Zersetzung Wasser verlieren, in kaltem Wasser unlöslich sind, durch warmes zersetzt werden. — Aus einer Lösung des salzs., salpeters. oder schwefels. Salzes scheidet sich nach Zusatz von oxals. Ammoniak bald oxals. *Xanthokobalt* in gelben spiefsigen Krystallen  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $5 \text{NH}_3$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $2 \text{C}_2\text{O}_3$  +  $5 \text{HO}$  aus, die in kaltem Wasser fast unlöslich, in heissem nur wenig löslich sind; bei dem Kochen der Lösung tritt rasch Zersetzung ein.

Bezüglich der Constitution der ammoniakalischen Kobaltbasen erklären sich Gibbs und Genth gegen die Ansicht, dieselben seien als substituirte Ammoniummolecule aufzufassen oder als Oxyde  $\text{R}_2\text{O}_3$ , in welchen das Metall durch ein substituirtes Ammoniummolecul vertreten ist (1). Sie theilen im Wesentlichen Claus' Ansicht (2), in solchen Basen und ihren Salzen sei als Radical ein mit Ammoniak (und in den Xanthokobaltsalzen zugleich mit Stickoxyd) gepaartes Metall anzunehmen; so z. B., entsprechend  $\text{Co}_2$  in  $\text{Co}_2\text{O}_3$  oder  $\text{Co}_2\text{Cl}_3$ ,  $5 \text{NH}_3 \cdot \text{Co}_2$  in den Roseokobalt- und in den Purpureokobalt-Salzen,  $6 \text{NH}_3 \cdot \text{Co}_2$  in den Luteokobalt-Salzen,  $\text{NO}_2 \cdot 5 \text{NH}_3 \cdot \text{Co}_2$  in den Xanthokobalt-Salzen. Zur Erklärung, weshalb in den neutralen Sauerstoffsalzen der Purpureokobalt- und der Xanthokobalt-Salze nur 2 Aeq. Säure enthalten sind, sprechen Gibbs u. Genth die Vermuthung aus, es mögen hier die primären Radicale mit 1 Aeq. Sauerstoff zu einem secundären, dem Uranyl vergleichbaren Radical vereinigt sein, und der ausserhalb des Radicals stehende Rest des Sauerstoffs (2 Aeq.) in dem Oxyd den basischen Character des letzteren bedingen; sie nehmen in den Purpureokobalt-Salzen ein Oxyd  $5 \text{NH}_3 \cdot \text{Co}_2\text{O}$ ,  $\text{O}_2$ , in

(1) Vgl. Jahresber. f. 1856, 400. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1856, 313 ff.

den Xanthokobalt-Salzen ein Oxyd  $\text{NO}_2 \cdot 5 \text{NH}_3 \cdot \text{Co}_2\text{O}_3, \text{O}_2$  an. Sie entwickeln diese Betrachtungsweise ausführlich und suchen zu zeigen, wie für viele ammoniakalische Metallverbindungen, namentlich die Verbindungen der verschiedenen Platinbasen, solche gepaarte Radicale angenommen werden können.

Ammoniakalische Kobaltverbindungen.

Gibbs u. Genth haben über das Verhalten der schwefeligen Säure gegen Roseokobalt- und Purpureokobalt-Salze einige Angaben mitgetheilt, ohne indessen die hier entstehenden Producte eingehenderer Untersuchung zu unterwerfen. Ausführlich ist dieser Gegenstand von Künzel (1) bearbeitet worden. Künzel bezeichnet die Basen, welche Kobaltoxyd  $\text{Co}_2\text{O}_3$  und Ammoniak enthalten, allgemein als *Aminkobaltsesquioxyde*, als *Pentaminkobaltsesquioxyd* die Base  $\text{Co}_2\text{O}_3, 5 \text{NH}_3$ , ohne für diese den von Gibbs u. Genth gemachten Unterschied zwischen Roseokobalt- und Purpureokobalt-Verbindungen zu berücksichtigen. — Bei dem Zusammenbringen ammoniakalischer Lösungen von salpeters. oder schwefels. Aminkobaltsesquioxyden oder von Aminkobaltsesquichloriden mit schwefliger Säure oder schwefliger. Ammoniak findet eine Zersetzung der angewendeten Aminkobalt-Verbindung statt, meist jedoch ohne Desoxydation des Kobaltsesquioxydes; es bilden sich schwefliger. Aminkobaltsesquioxyde von wechselnder Zusammensetzung in Bezug auf die Verhältnisse zwischen Ammoniak, Kobaltsesquioxyd und Säure, zugleich aber salpeters., schwefels. oder salzs. Ammoniak. Die so entstehenden Verbindungen sind theilweise sehr leicht zersetzbar, und ihre Trennung und Reindarstellung bietet meistens große Schwierigkeiten. Für die von Künzel specieller beschriebenen Verbindungen diente die von ihm als Pentaminkobaltsesquichlorid bezeichnete Verbindung — Fremy's salzs. Roseokobaltiak, Gibbs u. Genth's Purpureokobalt-Chlorid — als Ausgangspunkt; für die Zusammensetzung dieser Verbindung bestätigte er

(1) J. pr. Chem. LXXII, 209; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 193.

Ammoniak-  
alische Kobalt-  
verbindun-  
gen.

die Formel  $\text{Co}_2\text{Cl}_3, 5 \text{NH}_3$ . — Wird in einem verschließbaren Kölbchen eine concentrirte Lösung von Pentaminkobaltsesquichlorid in mit etwas Ammoniak versetztem Wasser mit so viel saurem schweflgs. Ammoniak zusammengebracht, daß die Flüssigkeit weder nach schwefliger Säure noch nach Ammoniak riecht, so geht ihre Farbe aus roth in dunkelgelb über und es scheidet sich *schweflgs. Triaminkobaltsesquioxid* ab, je nach der Concentration und Temperatur der Flüssigkeit als gelbes Pulver oder in Krystallnadeln; diese Verbindung ist unlöslich in kaltem Wasser und wird bei längerem Kochen mit Wasser langsam zersetzt; sie hat die Zusammensetzung  $\text{Co}_2\text{O}_3, 3 \text{NH}_3, 3 \text{SO}_2 + \text{HO}$ ; ihre Bildung erklärt Künzel durch die Gleichung:  $\text{Co}_2\text{Cl}_3, 5 \text{NH}_3 + \text{NH}_3 + 3 \text{HO} + 3 (\text{NH}_4\text{O}, 2 \text{SO}_2) = (\text{Co}_2\text{O}_3, 3 \text{NH}_3, 3 \text{SO}_2 + \text{HO}) + 3 \text{NH}_4\text{Cl} + 3 (\text{NH}_4\text{O}, \text{SO}_2)$ . — Bei dem Einleiten von schweflgs. Gas durch eine verdünnte ammoniakalische Lösung von Pentaminkobaltsesquichlorid geht die Farbe von Roth in Gelb (wo sich manchmal die vorhergehende Verbindung ausscheidet) und dann in Braunroth über und nun bildet sich ein brauner schwerer körnig-amorpher Niederschlag von *schweflgs. Pentamindikobaltsesquioxid*,  $2 \text{Co}_2\text{O}_3, 5 \text{NH}_3, 6 \text{SO}_2 + 9 \text{HO}$ ; auch diese Verbindung ist unlöslich in kaltem Wasser und wird bei dem Kochen mit Wasser allmählig zersetzt; sie bildet sich auch bei dem Zuleiten von schwefliger Säure zu in Wasser suspendirtem schweflgs. Triaminkobaltsesquioxid; letzteres Salzes scheidet sich aus, wenn die von dem schweflgs. Pentamindikobaltsesquioxid abgegossene braune, stark nach schwefliger Säure riechende Flüssigkeit mit Ammoniak neutralisirt wird. — Als eine Lösung von Pentaminkobaltsesquichlorid in Wasser, dem sehr wenig Ammoniak zugesetzt worden war, mit saurem schweflgs. Ammoniak bis zum deutlichen Geruch nach schwefliger Säure versetzt und die dunkelbraune Lösung in verschlossenem Gefäß längere Zeit stehen gelassen wurde, bildeten sich braune, in Wasser fast unlösliche Octaëder von *schweflgs. Diaminkobaltsesquioxid*  $\text{Co}_2\text{O}_3, 2 \text{NH}_3, 3 \text{SO}_2 + 5 \text{HO}$ . —

Wird zu einer Lösung von Pentaminkobaltsesquichlorid in vielem Ammoniak nur so viel schweflige Säure geleitet, daß noch viel Ammoniak frei bleibt, so erhält man eine dunkelgelb gefärbte Flüssigkeit, die bei sehr allmählicher Einwirkung von Luft braungelbe oder gelbe Krystalle absetzt, bei rascher Einwirkung der Luft (durch Aussetzen an dieselbe in flachen Gefäßen oder wiederholtes Umgießen) sich unter Abscheidung eines gelben Pulvers rasch trübt. Die so erhaltenen krystallinischen Producte enthalten alle eine Sauerstoffverbindung des Schwefels, Ammoniak, Kobaltoxyd und auch Chlor, aber in wechselnden Mengen; sie scheinen Gemenge von Verbindungen zu sein, die sich ihrer Leichterzetzbarkeit wegen nicht von einander trennen ließen. Eine constant zusammengesetzte Verbindung wurde erhalten durch Auflösen dieser Producte in einer warmen Mischung von Ammoniak und verdünntem Weingeist, und Abkühlen des Filtrats; es scheiden sich gelbe seideglänzende, sehr leichte und feine Lamellen ab, die in Wasser und Ammoniak mit gelber Farbe löslich sind (durch Einwirkung der Luft auf die Lösung und durch Kochen wird Zersetzung bewirkt) und nach Künzel *unterschwefels. Tetraminkobaltsesquioxyd*,  $\text{Co}_2\text{O}_3$ ,  $4\text{NH}_3$ ,  $2\text{S}_2\text{O}_5$ , sind. — Eine der Luft so lange dargebotene ammoniakalische Lösung von salpeters. Kobaltoxydul, daß sie dunkelolivbraun geworden ist und also Fremy's Oxykobaltiak enthält, wird bei Zusatz einer Lösung von salpeters. Ammoniak (1) bald intensiv gelb und es scheidet sich ein sehr lockerer gel-

Ammoniak-  
alische Kobalt-  
verbindun-  
gen.

(1) Oder von salpetrigs. Ammoniak? Künzel giebt zur Erklärung der Bildung der von ihm als basisch-salpeters. Pentaminkobaltsesquioxyd bezeichneten Verbindung, von Fremy's Formel des salpeters. Oxykobaltiaks (Jahresber. f. 1852, 405) ausgehend, die Gleichung:  $2(2\text{CoO}_2, 5\text{NH}_3, 2\text{NO}_2) + \text{NO}_2 = 2(\text{Co}_2\text{O}_3, 5\text{NH}_3), 5\text{NO}_2$ . Er fand in dieser Verbindung, im Mittel mehrerer Analysen, 19,50 pC. Kobalt, 84,56 Stickstoff im Ganzen, 27,77 Ammoniak entsprechend 4,90 Wasserstoff. Gibbs u. Genth fanden in der als salpeters. Xanthokobalt bezeichneten Verbindung (vgl. S. 241) 18,74 pC. Kobalt, 85,50 Stickstoff, 5,11 Wasserstoff.

ber krystallinischer Niederschlag aus, *basisch-salpeters. Pentaminkobaltsesquioxyd*  $2(\text{Co}_2\text{O}_3, 5\text{NH}_3), 5\text{NO}_5$ , der in kaltem Wasser schwer, in heißem leicht löslich ist, in kochendem Wasser langsam zersetzt wird, von kalter concentrirter Salpetersäure gelöst wird, mit concentrirter Schwefelsäure stark erwärmt salpetrige Säure entwickelt und eine intensiv purpurrothe Lösung giebt, beim Erhitzen schmilzt und sich dann unter lebhafter Verpuffung zersetzt.

Kupfer.

Zur billigen Darstellung von nicht krystallinischem Kupferpulver empfiehlt R. Wagner (1), eine concentrirte Kupfervitriollösung durch Kochsalz zu Kupferchlorid umzuwandeln, die von dem auskrystallisirten schwefels. Natron abgegossene Chloridlösung mit Kupferfeile zu digeriren, bis alles Kupfer sich als Chlorür abgeschieden, dieses mit siedender Kali- oder Natronlauge zu behandeln, das ausgeschiedene gelbe Oxydul sofort mit siedender verdünnter Schwefelsäure zu zersetzen und das Kupferpulver nach schnellem Auswaschen und Abpressen zwischen Fließpapier in einer Wasserstoffatmosphäre bei 50 bis 60° zu trocknen.

Kupferverbindungen.

Harms (2) fand für das aus der Lösung von schwefels. Kupferoxyd durch überschüssiges Kali gefällte und über Schwefelsäure getrocknete *Kupferoxydhydrat* die Zusammensetzung  $\text{CuO}, \text{HO}$  bestätigt; bei längerem Auswaschen wird dieses Hydrat beständiger und kann nun in indifferenten Flüssigkeiten bis über 100° ohne Aenderung der Farbe und Zusammensetzung erhitzt werden; die aus dem frischgefällten Hydrat durch Erhitzen in der Flüssigkeit entstehende dunkelbraune Substanz ist nach Harms nicht wasserfreies Kupferoxyd, sondern ein Hydrat  $3\text{CuO}, \text{HO}$ .

Nach E. Schweizer's (3) Beobachtung besitzt wässe-

(1) Bayr. Kunst- und Gewerbeblatt 1857, 81; N. Jahrb. Pharm. VII, 270; Dingl. pol. J. CXLV, 818. — (2) Arch. Pharm. [2] LXXXIX, 85; Chem. Centr. 1857, 110. — (3) Aus d. Vierteljahrsschr. der Züricher naturf. Gesellsch. in J. pr. Chem. LXXII, 109; Dingl. pol. J. CXLVI, 361; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 49.

riges *Kupferoxyd-Ammoniak* (er bereitete dieses durch Auflösen von basisch-unterschwefels. oder basisch-schwefels. Kupferoxyd in concentrirter Ammoniakflüssigkeit) das Vermögen, bei gewöhnlicher Temperatur Pflanzenfaser aufzulösen. Baumwolle wird in der blauen Flüssigkeit bald gallertartig und bildet dann eine fast klare blaue Lösung, die mit Wasser verdünnt filtrirbar ist; Salzsäure fällt aus dem Filtrat einen voluminösen weißen Niederschlag, welcher desorganisirte aber in ihrer chemischen Natur nicht wesentlich veränderte Cellulose zu sein scheint (er färbt sich, vollständig ausgewaschen, auf Zusatz von Jodkalium und dann von etwas Chlorwasser braun); bei 100° getrocknet wird dieser Niederschlag zu einer hornartigen durchscheinenden spröden Masse. Auch Papier und Leinwand lösen sich, doch langsamer als die Baumwolle, in dem wässrigen Kupferoxyd-Ammoniak. Seide löst sich darin noch schneller als Baumwolle (Säuren fallen aus der filtrirten klaren Lösung ebenfalls einen gallertartigen Körper), Wolle nur bei dem Erwärmen vollständig; Haare werden darin allmählig zerstört ohne dafs völlige Auflösung stattfindet; thierische Blase quillt darin anfangs nur auf, löst sich aber nach einiger Zeit ebenfalls. Stärkmehl wird von jener Flüssigkeit nicht gelöst; bei dem Erhitzen bildet sich unter Entfärbung der Flüssigkeit ein blauer Kleister. — C. Cramer (1) fand bei Untersuchungen, die er über das Verhalten des Kupferoxyd-Ammoniaks zur Pflanzenzellmembran, zu Stärkmehl, Inulin, zum Zellenkern und zum Primordialschlauch anstellte, Schweizer's Beobachtungen bestätigt. Wir heben aus seinen Mittheilungen nur hervor, dafs das wässrige Kupferoxyd-Ammoniak nur frisch bereitet seine ganze Wirksamkeit zeigt, diese aber namentlich bei öfterem Luftzutritt theilweise einbüßt; dafs nach späteren Beobachtungen Schweizer's Schiefsbaumwolle

(1) Aus d. Vierteljahrsschr. d. Züricher naturf. Gesellsch. in J. pr. Chem. LXXIII, 1; im Auss. Chem. Centr. 1858, 50.



Kupferver-  
bindungen.

sich in jener Flüssigkeit nicht löst; daß Inulin darin sich mit Leichtigkeit löst, während Stärkmehl darin allerdings nur aufquillt.

Für das *kohlens. Kupferoxyd-Natron*  $\text{CuO}, \text{CO}_2 + \text{NaO}, \text{CO}_2 + 3 \text{HO}$  (1) hatte Deville (2) früher eine Beschreibung der Krystallform gegeben, bezüglich deren schon Rammelsberg (3) auf einzelne Widersprüche aufmerksam machte. Senarmont hat jetzt, wie Rammelsberg (4) mittheilt, für diese monoklinometrischen Krystalle, welche die Flächen  $\infty \text{P} . 0\text{P} . + \text{P} . + \frac{1}{3} \text{P} . + \frac{1}{6} \text{P} . - \text{P} . + \text{P}\infty . - \text{P}\infty . \infty \text{P}\infty$  zeigen, das Verhältniß der Klinodiagonale zur Orthodiagonale zur Hauptaxe = 1,5827 : 1 : 2,2665 gefunden, den Winkel der geneigten Axen =  $88^\circ 8'$ , die Neigung  $\infty \text{P} : \infty \text{P}$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $64^\circ 35'$ ,  $+ \text{P} : + \text{P}$  daselbst =  $74^\circ 24'$ ,  $- \text{P} : - \text{P}$  daselbst =  $76^\circ 6'$ ,  $0\text{P} : + \text{P}\infty = 123^\circ 40'$ ,  $0\text{P} : - \text{P}\infty = 126^\circ 11'$ ,  $0\text{P} : \infty \text{P} = 91^\circ 0'$ .

Die Verbindung von *salpeters. Kupferoxyd mit Ammoniak*  $\text{CuO}, \text{NO}_5 + 2 \text{NH}_3$  krystallisirt nach Marignac (5) rhombisch, mit den vorherrschenden Flächen  $\infty \text{P} . \infty \bar{\text{P}}\infty . \bar{\text{P}}\infty$  (untergeordnet zeigen sich noch  $\frac{1}{4} \bar{\text{P}}\infty, \infty \bar{\text{P}}^2$  und  $\infty \bar{\text{P}}^4/3$ ) und den Neigungen  $\infty \text{P} : \infty \text{P} = 122^\circ 35'$ ,  $\bar{\text{P}}\infty : \bar{\text{P}}\infty$  an der Hauptaxe =  $115^\circ 10'$ ; häufig ist Zwillungsbildung, mit  $\infty \bar{\text{P}}\infty$  als Zusammensetzungsfläche.

Droege (6) erhielt bei Behandlung von Kupferoxydhydrat mit concentrirter Chromsäurelösung eine braune Flüssigkeit, welche, von dem gleichzeitig gebildeten rothbraunen Pulver (anscheinend  $\frac{1}{4}$ -chroms. Kupferoxyd) getrennt, bei dem Verdunsten über Schwefelsäure zuerst grüne Krystalle von schwefels. Kupferoxyd (durch den

(1) Vgl. Jahresber. f. 1851, 811, 868. — (2) Jahresber. f. 1852, 828. — (3) Krystallogr. Chem., 252. — (4) In der S. 5 angef. Schrift, 118. — (5) In der S. 5 angef. Abhandl. — (6) Ann. Ch. Pharm. CL, 89; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 288; J. pr. Chem. LXX, 448; Dingl. pol. J. CXLIV, 158.

Gehalt der nach Fritzsche's Verfahren bereiteten Chromsäure an Schwefelsäure), dann braunschwarze Krystalle gab, die von beigemischtem braunem unlöslichem Salz durch Umkrystallisiren befreit als *zweifach-chroms. Kupferoxyd*  $\text{CuO}$ ,  $2 \text{CrO}_3$ ,  $2 \text{HO}$  nachgewiesen wurden; dieses Salz zerfließt an der Luft, löst sich leicht in Wasser, in Alkohol und mit grüner Färbung in Ammoniak; es wird bei dem Kochen der Lösung unter Bildung des braunen unlöslichen Salzes zersetzt.

Nach Cailletet (1) amalgamiren sich Eisen, Platin und Aluminium oberflächlich bei der Einwirkung von Ammoniumamalgam oder von Natriumamalgam und Wasser, auch wenn sie mit Quecksilber in Berührung das negative Polende einer galvanischen Batterie bildend in angesäuertes Wasser tauchen; Wasserstoff im Entstehungszustand leite hiernach die Amalgamation solcher Metalle ein.

Quecksilber-  
verbindungen.

Buttlerow (2) besprach, daß in sehr verdünnter (0,1 procentiger) Lösung von Quecksilberchlorid der Niederschlag durch Kalkwasser nicht hervorgebracht wird, welcher in concentrirter entsteht.

Bolley (3) theilte Versuche über die Darstellung des Calomels nach Wöhler's Verfahren (4) mit. Fast die ganze theoretisch mögliche Menge Calomel wurde erhalten durch Lösen von 10 Grm. Sublimat in 220 Grm. Wasser, Einleiten von schwefliger Säure in die vollständig erkaltete Lösung, Verdünnen bis auf 2 Liter Flüssigkeit, Erhitzen (zweckmäßig nicht bis zum Kochen) bis zum Verjagen der schwefligen Säure, Filtriren, Auswaschen und Trocknen des Niederschlags.

R. Weber (5) machte Mittheilung über die Wärmeentwicklung bei dem Uebergang des Quecksilberjodids

(1) Compt. rend. XLIV, 1250; Dingl. pol. J. CXLV, 118; im Ausg. Chem. Centr. 1857, 574. — (2) Chem. Centr. 1857, 388. — (3) Aus d. schweiz. polytechn. Zeitschr. 1857, II, 19 in Dingl. pol. J. CXLVII, 316. — (4) Vgl. Jahresber. f. 1854, 365; f. 1855, 417. — (5) In der S. 116 angef. Abhandl.

Quecksilber-  
verbindun-  
gen.

aus der gelben in die rothe Modification. Das durch Fälen von Quecksilberchlorid mit Jodkalium erhaltene pulverförmige rothe Quecksilberjodid läßt sich durch vorsichtiges Erwärmen in einem Glasröhrchen in die gelbe Modification überführen (Anschmelzen an das Glas oder Zusammenballen ist zu vermeiden) und erhält sich dann bei dem Abkühlen, bis auf eine geringe Röthung der Oberfläche, in derselben; wird es, vollständig abgekühlt, in ein Glas, in welches ein Thermometer eingesenkt ist, eingeschüttet und nun durch Umrühren und Zusammendrücken mit einem Platindraht der Uebergang in die rothe Modification eingeleitet, so zeigt sich sofort Temperaturerhöhung, bei Anwendung von 1 Loth Quecksilberjodid 3 bis 3<sup>0</sup>,5 betragend.

Aus einer Untersuchung von Voit (1) über die Aufnahme des Quecksilbers und seiner Verbindungen in den Thierkörper heben wir hier folgende Resultate, zu denen er gelangt ist, hervor. Er fand bestätigt, daß bei der Einwirkung von Chlornatriumlösung auf metallisches Quecksilber, auf Calomel und andere unlösliche Quecksilberverbindungen, bei gewöhnlicher Temperatur und Luftzutritt, Sublimat gebildet wird; durch so verdünnte Chlornatriumlösung, wie sie im Organismus anzunehmen ist, wird allerdings nur sehr wenig Sublimat gebildet, aber die Bildung des letzteren wird befördert einmal durch die Anwesenheit von Blutkörperchen (dadurch daß diese Ozon auf das Chlornatrium übertragen und das Chlor des letzteren verwendbar machen) und dann durch das Eiweiß (in Folge der prädisponirenden Verwandtschaft desselben zum Sublimat). Das bei der Einwirkung von Chlornatrium auf Quecksilber, Calomel und Oxydulsalze bei der Sublimatbildung frei werdende Natron fällt die Sublimatlösung wegen der gleichzeitigen Anwesenheit von Chlornatrium nicht; die nach Zusatz von Chlornatriumlösung neutral reagirende Sublimatlösung kann, wenn sie etwas verdünnt ist, durch Zu-

(1) Ann. Ch. Pharm. CIV, 341; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 344.

satz von etwas Natron ohne Fällung alkalisch reagirend gemacht werden; Zusatz von mehr Natron fällt weißes Oxychlorid  $4 \text{ HgCl}$ ,  $7 \text{ HgO}$ , dann rothbraunes  $\text{HgCl} + 3 \text{ HgO}$ , zuletzt Quecksilberoxyd, doch übt hier die Menge des anwesenden Chlornatriums einen Einfluss aus, sofern, wenn sie beträchtlicher ist, es nicht zu der Ausscheidung von oxydreicherem Oxychlorid oder reinem Oxyd kommt. 1 Th. gesättigte Chlornatriumlösung löst bei  $14^{\circ}$  1,289 Th. Sublimat, und wird zu dieser Lösung wieder Chlornatrium gesetzt, so löst dieses sich anfangs und dann bildet sich ein dicker Krystallbrei aus nadelförmigen Krystallen der Verbindung  $2 \text{ HgCl}$ ,  $\text{NaCl}$ ; eine mit noch mehr Chlornatrium versetzte Lösung dieser Verbindung gab bei freiwilligem Verdunsten erst Krystalle von Chlornatrium, dann lange durchsichtige Nadeln der Verbindung  $\text{HgCl}$ ,  $\text{NaCl}$  (in Lösung, namentlich bei dem Eindampfen in der Wärme, zersetzt sich diese leicht zu  $\text{NaCl}$  und  $2 \text{ HgCl}$ ,  $\text{NaCl}$ ). Die Wirkung der grauen Quecksilbersalbe beruht auf der Einwirkung der chlornatriumhaltigen Flüssigkeiten des Körpers auf das fein zertheilte und eine große Oberfläche darbietende Quecksilber und der hierbei stattfindenden Sublimatbildung; ältere oxydulhaltige Salbe wirkt rascher als frische, sofern das aus dem Oxydul entstehende Calomel rascher Sublimat bildet, als metallisches Quecksilber. Alle Quecksilberverbindungen werden im Körper zuletzt zu Sublimat und wirken als solches, indem dieses sich mit dem Eiweiß verbindet; die Art der Wirkung ist verschieden je nach der Schnelligkeit, mit welcher die Bildung von Sublimat aus den verschiedenen Quecksilberverbindungen erfolgt.

Als Bestätigung der Angabe von Malaguti, Durocher und Sarzeaud (1), daß in dem Meerwasser Silber enthalten sei, theilte F. Field (2) mit, daß in dem

(1) Jahresber. f. 1849, 612; f. 1850, 684. — (2) Chem. Gaz. 1857, 98; Phil. Mag. [4] XIII, 524; Instit. 1857, 304; J. pr. Chem. LXXI,

Kupferbeschlag von Schiffen, welche lange in See waren, der Silbergehalt weit gröfser sei, als in dem ursprünglich angewendeten Metall, seiner Ansicht nach durch Ausfällung von Silber aus dem Meerwasser. Bestätigende Angaben machten Bleekrode (1) und Piesse (2); nach letzterem schlägt sich auf Eisen bei längerem Verweilen in Meerwasser auch Kupfer nieder.

Silberverbindungen.

H. Rose (3) hat Untersuchungen über das Verhalten des *Silberoxyds* gegen andere Basen veröffentlicht. Das Silberoxyd, dem er die (im Folgenden nicht angenommene) Formel  $\text{Ag}_2\text{O}$  zuerkennt (vgl. S. 26), betrachtet er dieser Zusammensetzung nach als zu den stärkeren Basen gehörig, sofern die basische Natur eines Oxyds, abgesehen von dem Einfluss des darin enthaltenen Metalls, um so mehr hervortrete, je weniger Sauerstoff darin enthalten sei. Die basische Eigenschaft des Silberoxyds werde indessen durch die electronegative Natur des darin enthaltenen Metalls bedeutend geschwächt und hierauf beruhe es, dafs mehrere Oxyde  $\text{RO}$  das Silberoxyd vollständig ausfällen können. Andererseits bewirke die grofse Verwandtschaft des Silbers zum Chlor, dafs viele von diesen Oxyden, wenn in salzs. Lösung angewandt, durch Silberoxyd und namentlich durch kohlens. Silberoxyd vollständig abgeschieden werden können. Rose geht das Verhalten des Silberoxyds und des kohlens. Silberoxyds gegen die Salze der verschiedenen

516; Chem. Centr. 1857, 333; Pogg. Ann. C, 349; am letzteren Orte wird bemerkt, dafs der Silbergehalt auch durch vorzugswaises Auflösen des Kupfers sich vergrößern konnte. — (1) Pogg. Ann. CII, 478. — (2) Aus Cosmos XII, 59 in Chem. Centr. 1858, 189. — (3) Berl. Acad. Ber. 1857, 245; J. pr. Chem. LXXI, 215; Chem. Centr. 1857, 385; Instit. 1858, 38; Arch. ph. nat. XXXV, 281; Cimento VI, 233; ausführlich Pogg. Ann. CI, 214. Ferner Berl. Acad. Ber. 1857, 287; J. pr. Chem. LXXI, 407; Chem. Centr. 1857, 477; Instit. 1858, 71; Chem. Gaz. 1857, 344; ausführlich Pogg. Ann. CI, 821. Ferner Berl. Acad. Ber. 1857, 311; J. pr. Chem. LXXI, 409; Chem. Centr. 1857, 582; Instit. 1857, 432; Arch. ph. nat. XXXVI, 65; Chem. Gaz. 1857, 365; ausführlich Pogg. Ann. CI, 497.

Basen vollständig durch; wir müssen bezüglich der Einzelheiten auf die unten angeführten Aufsätze verweisen und heben nur Folgendes hervor. — Wird eine Lösung von schwefels. Manganoxydul bei gewöhnlicher Temperatur mit feuchtem Silberoxyd behandelt, so färbt sich letzteres bald schwarz und das Mangan wird aus der Auflösung gefällt; die schwarze Substanz enthält nach Rose Silberoxydul und Manganoxyd; wurde sie in der Kälte dargestellt und mit kaltem Wasser gewaschen, so enthielt sie neben  $\text{Ag}_2\text{O}$ ,  $\text{Mn}_2\text{O}_3$  noch  $2\text{AgO}$ ; wurde sie in der Flüssigkeit etwas erwärmt und mit heißem Wasser ausgewaschen, so ist sie mehr dunkelbraun und  $\text{Ag}_2\text{O}$ ,  $\text{Mn}_2\text{O}_3$ . Letztere Verbindung wird am besten erhalten durch Zusatz von schwefels. Manganoxydul zu einer überschüssigen ammoniakalischen Lösung von schwefels. oder salpeters. Silberoxyd (1). Schwefels. Manganoxydul und salpeters. Silberoxyd zersetzen sich nicht oder geben erst nach langer Zeit einen geringen schwarzen Niederschlag; letzterer bildet sich, doch auch nur in geringer Menge, bei Mischung der Lösungen von essigs. Manganoxydul und essigs. Silberoxyd (bei Anwendung von salpeters. Silberoxyd erst später), in größerer Menge wird er dann bei Zusatz von etwas Ammoniak gefällt. — Schwefels. Eisenoxydul verhält sich dem schwefels. Manganoxydul ähnlich; die bei seiner Einwirkung auf Silberoxyd entstehende schwarze Verbindung erhält man am besten durch Zusatz eines Ueberschusses von ammoniakalischem salpeters. Silberoxyd zu schwefels. Eisenoxydul; den so entstehenden Niederschlag betrachtet Rose als  $\text{Ag}_2\text{O}$ ,  $2\text{FeO}$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  (daß er Silberoxydul und Eisen-

(1) Den in einer gemischten Lösung von Silberoxyd- und Manganoxydulsalz auf Zusatz von Alkali sich bildenden schwarzen Niederschlag hatte früher (Pogg. Ann. XLI, 844) Wöhler bemerkt und als ein Gemenge von Silber und Manganhyperoxyd betrachtet; Rose betrachtet ihn als eine Verbindung von Silberoxydul und Manganoxyd, namentlich nach den Resultaten, die ihm der analoge mit Eisenoxydul hervorbrachte Niederschlag ergab.

Silberverbindungen.

oxyd enthalte und nicht etwa  $\text{AgO} + 2\text{FeO}$  sei, zeige sein Verhalten gegen Säuren, namentlich Essigsäure, welche bei grosser Verdünnung das Silberoxydul zu Silberoxyd und metallischem Silber zerlegen). Eine Verbindung  $\text{Ag}_2\text{O}$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  erhält man nach Rose durch Zusatz von schwefels. Eisenoxydul zu einer im Ueberschuss bleibenden ammoniakalischen Lösung von Silberoxyd. — Auch auf Kobaltoxydulsalze wirkt Silberoxyd wie auf Mangan- oder Eisenoxydulsalze, nur langsamer, ein, und es bildet sich eine Verbindung, die nach Rose im Wesentlichen  $\text{Ag}_2\text{O}$ ,  $\text{Co}_2\text{O}_3$  ist.

Guthrie (1) hat Untersuchungen über die Einwirkung des Lichtes auf *Chlorsilber* ausgeführt, und betrachtet die, wenig Neues bietenden Resultate als die Ansicht bestätigend, dass hierbei eine Zerlegung des Chlorsilbers zu Chlor und metallischem Silber stattfindet. Er fand, dass bei der Schwärzung von trockenem Chlorsilber in einer zugeschmolzenen Glasröhre Chlor frei wird; dass die Schwärzung auch vor sich geht, wenn das Chlorsilber unter Benzol befindlich und alle Luft aus dem Gefässe ausgetrieben ist; dass bei der Schwärzung von Chlorsilber unter Wasser in einem verschlossenen Gefässe das Wasser Salzsäure aufnimmt und die rückständige schwarze Substanz bei der Behandlung mit Aetzammoniak metallisches Silber hinterlässt; dass die Schwärzung des Chlorsilbers, und seiner Ansicht nach Reduction des Silbers, auch unter rauchender und verdünnterer Salpetersäure stattfindet, wobei das reducirte Silber einen passiven Zustand annimmt. Eine Widerlegung der jetzt allgemeiner angenommenen Ansicht, das Chlorsilber werde bei der Schwärzung zu einem niedrigeren Chlorür, ist in Guthrie's Versuchen nicht enthalten. — Auch Draper (2) hält das im Sonnenlicht, dessen Wirkung er durch ein Brennglas verstärkte, ge-

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 74; Instit. 1857, 250; im Ausz. Sill. Am. J. [2] XXIV, 268. — (2) Phil. Mag. [4] XIV, 822 f.

schwärzte Chlorsilber für metallisches Silber, aber, da es sich in Salpetersäure nicht löst, für ein mit so abgeänderten Eigenschaften ausgestattetes, daß man an eine Metallverwandlung glauben könne.

Nach F. Field (1) wird das aus der Lösung in salpeters. Quecksilberoxyd (durch Mischen von Quecksilberchlorid und salpeters. Silberoxyd, Kochen des Niederschlages mit der überstehenden Flüssigkeit, Erkalten der heifs filtrirten Flüssigkeit) auskrystallisirte Chlorsilber (2) durch Licht nicht geschwärzt, auch wenn es feucht den Sonnenstrahlen lange Zeit ausgesetzt bleibt. In salpeters. Quecksilberoxydul ist das Chlorsilber nicht löslich.

Krystallisirtes *Jodsilber* wird nach Field leicht erhalten durch Kochen von Quecksilberjodid mit schwach überschüssigem salpeters. Silberoxyd und Erkaltenlassen des Filtrats, wo das Jodsilber aus der Lösung im zugleich entstandenen salpeters. Quecksilberoxyd in glänzenden Krystalltafeln sich ausscheidet, die auch durch Licht nicht verändert werden (bei allzugroßem Ueberschuss an salpeters. Silberoxyd und stärkerer Concentration der Flüssigkeit krystallisirt die Verbindung  $\text{AgO}, \text{NO}_5 + \text{AgJ}$ ; vgl. S. 256). Bei dem Kochen von Quecksilberjodür mit salpeters. Silberoxyd scheinen sich salpeters. Quecksilberoxydul und Jodsilber zu bilden.

Nach H. Rose (3) scheiden sich aus einer Lösung, die salpeters. Natron und überschüssiges *salpeters. Silberoxyd* enthält, zuerst rhombische Krystalle des letzteren Salzes ab und dann Krystalle von der rhomboëdrischen Form des salpeters. Natrons, welche dieses mit salpeters. Silberoxyd nach wechselnden Verhältnissen (auf 1 Aeq.  $\text{AgO}, \text{NO}_5$  2 bis 4,2 Aeq.  $\text{NaO}, \text{NO}_5$ ) gemischt enthalten.

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 242. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1851, 869. — (3) Pogg. Ann. CII, 436; im Ausz. Berl. Acad. Ber. 1857, 474; J. pr. Chem. LXXIII, 114; Chem. Centr. 1858, 128; Instit. 1858, 118.



Silberverbindungen.

Die Verbindung von *salpeters. Silberoxyd mit Ammoniak*  $\text{AgO}, \text{NO}_5 + 2\text{NH}_3$  bildet nach Marignac (1) glänzende rhombische Krystalle, mit den Flächen  $\infty \text{P} . \infty \text{P}^\infty . \text{P}^\infty$ ; es ist  $\infty \text{P} : \infty \text{P} = 105^\circ 46'$ ,  $\text{P}^\infty : \text{P}^\infty$  an der Hauptaxe  $= 118^\circ 32'$ . Das Salz verliert bei  $100^\circ$  Nichts an Gewicht.

Nach A. Kremer (2) scheidet sich bei dem Erhitzen einer, überschüssige Säure enthaltenden, ziemlich concentrirten Lösung von *salpeters. Silberoxyd* mit Jodsilber nach einiger Zeit eine gelbe öltartige Flüssigkeit aus, die krystallinisch erstarrt; nach längerem Kochen derselben mit Salpetersäure und überschüssigem *salpeters. Silberoxyd* scheidet sich bei dem Erkalten die schon von Schnauss (3) beschriebene *Verbindung von salpeters. Silberoxyd und Jodsilber*  $\text{AgO}, \text{NO}_5 + \text{AgJ}$  krystallinisch ab; nach Kremer schmilzt dieselbe bei  $94^\circ$  und wird sie durch das Licht kaum verändert. Aus der davon abgegossenen Flüssigkeit krystallisirten feine, am Licht sich rasch schwärzende Blättchen, *salpeters. Silberoxyd* mit 2,8 pC. Jodsilber. Auch Kremer konnte eine Verbindung von *salpeters. Silberoxyd* mit Bromsilber auf nassem Wege nicht erhalten; gleiche Aequivalente beider Körper gaben zusammengeschmolzen eine bei  $182^\circ$  krystallinisch erstarrende Masse. Eine Verbindung mit Chlorsilber liefs sich weder auf trockenem noch auf nassem Wege darstellen. Die von Weltzien (4) beschriebene Verbindung  $2(\text{AgO}, \text{NO}_5) + \text{AgJ}$  wurde nicht erhalten.

Nach Wöhler (5) ist die Schwärzung des gelben *arsenigs. Silberoxyds* beim Erwärmen für sich und mit wässerigen Aetzalkalien von der Bildung von Silberoxydul begleitet. Arsenigs. Silberoxyd wird bei wiederholtem Kochen mit concentrirter Natronlauge, während Arsensäure

(1) In der S. 5 angef. Abhandl. — (2) J. pr. Chem. LXXI, 54; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 510. — (3) Jahresber. f. 1855, 419. — (4) Dasselbst. — (5) Ann. Ch. Pharm. CI, 363; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 128; Chem. Centr. 1857, 400; Chem. Gaz. 1857, 209; J. pharm. [8] XXXI, 477.

in Lösung geht, zu einem schwarzen Gemenge von Silber und Silberoxydul ( $3\text{AgO}, \text{AsO}_3 = \text{Ag}_2\text{O} + \text{Ag} + \text{AsO}_5$ ). Für sich in einem Röhrchen erhitzt schwärzt es sich, giebt dann ein Sublimat von arseniger Säure, und aus dem Rückstand wird nun durch Ammoniak arsen. Silberoxyd ausgezogen während Silber zurückbleibt; Wöhler erklärt diese Zersetzung:  $2(3\text{AgO}, \text{AsO}_3) = \text{Ag}_2\text{O} + \text{Ag} + 3\text{AgO}, \text{AsO}_5 + \text{AsO}_3$  (1).

Nach Kühn (2) wird das *arsens. Silberoxyd*  $3\text{AgO}, \text{AsO}_3$  als dunkelpurpurfarbiger krystallinischer Niederschlag erhalten, wenn man salpeters. Silberoxyd in kochend heisser Lösung mit concentrirter, fast syrupdicker Lösung von Arsensäure versetzt.

H. Schulz (3) hat eine *dem Goldpurpur analoge Silberverbindung* untersucht, die er durch Anrühren von Zinnoxidulhydrat mit Wasser zu einer dünnen milchigen Flüssigkeit und Zusatz einer neutralen Lösung von salpeters. Silberoxyd darstellte. Der entstehende dunkelbraune Körper setzt sich bei schwachem Erwärmen ab, die Flüssigkeit enthält nach Zusatz von überschüssiger Silberlösung kein Zinn. Die Verbindung wird bei dem Trocknen zu einer oberflächlich und im Bruche metallglänzenden und bronzefarbig harten Masse. Für die Zusammensetzung derselben, nach dem Trocknen bei  $100^\circ$ , folgert Schulz aus seinen Analysen und dem Verhalten der Verbindung die Formel  $\text{Ag}_2\text{O}, \text{SnO} + 3\text{SnO}_2 + 3\text{HO}$ . Bei Einwirkung kalter verdünnter Salpetersäure wird kein Zinn gelöst; bei dem Digeriren mit

(1) Zur Darstellung von reinem arsenigs. Silberoxyd aus antimonhaltiger Säure löst Wöhler diese in Ammoniak, kocht bis zur Verflüchtigung des meisten Ammoniaks und Ausscheidung eines grossen Theils der arsenigen Säure, setzt der Lösung einen Ueberschuss von salpeters. Silberoxyd zu und fällt die von dem gelblichweissen antimonhaltigen Niederschlag abfiltrirte Flüssigkeit durch vorsichtigen Zusatz von Ammoniak. — (2) Zeitschr. Pharm. 1857, 24. — (3) Ueber eine dem Goldpurpur analoge Silberverbindung (Dissertation), Göttingen 1857; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 618; J. pr. Chem. LXXIII, 317; Chem. Gaz. 1857, 401.

Silberverbindungen.

warmer Salpetersäure bleibt ebenfalls alles Zinn als Oxyd zurück, während salpeters. Silberoxyd in Lösung geht. Bei dem Uebergießen der Verbindung mit Salzsäure wird die Farbe heller, bei dem Erhitzen scheidet sich metallisches Silber ab und in der Flüssigkeit sind Zinnchlorid und Zinnchlorür enthalten. Bei dem Kochen mit verdünnter Schwefelsäure zerfällt die Verbindung zu Zinnoxid, schwefels. Zinnoxidul, schwefels. Silberoxyd und (sich später lösendem) metallischem Silber. Bei der Einwirkung von Ammoniak geht nur Silberoxyd in Lösung; der Rückstand enthält noch Silber, sodann Zinnoxidul und Zinnoxid. Kalilauge entzieht der Verbindung nur Zinnoxid. Schulz ist der Ansicht, daß der früher von Fricke und Fischer (1) dargestellte s. g. Silberpurpur wahrscheinlich mit der hier besprochenen Verbindung identisch ist. Er fand noch, daß, wenn bei der oben angegebenen Bereitungsweise ein sehr großer Ueberschuß von Silberlösung angewendet wird, die entstehende Verbindung sich rascher absetzt und abfiltriren läßt; dieselbe hat aber dann eine mehr rothbraune Farbe, enthält zwar auch Silberoxydul, Zinnoxid und Zinnoxidul, ist aber doch von der oben besprochenen verschieden.

Gold.

J. Napier (2) theilte Beobachtungen und Versuche mit, aus welchen er eine sehr merkliche Verflüchtigung von Gold bei dem Schmelzen desselben für sich oder in einer Kupferlegirung, in einem gewöhnlichen Schmelzofen, folgert.

Bezüglich Faraday's (3) Untersuchung über das Verhalten von Gold und anderen fein zertheilten Metallen gegen das Licht müssen wir, da sie dem Gegenstand dieses chemischen Jahresberichts ferner liegen, auf die Abhandlung

(1) Vgl. L. Gmelin's Handb. d. Chem., 4. Aufl., III, 649. —

(2) Chem. Soc. Qu. J. X, 229; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 876. —

(3) Aus Proc. R. Instit. of Great Britain II, 810 in Sill. Am. J. [2] XXIV, 249; Pogg. Ann. CI, 816; ausführlich Phil. Trans. f. 1867, Part I, 145; Phil. Mag. [4] XIV, 401, 512; Arch. ph. nat. [nouv. pér.] I, 33.

verweisen und heben hier nur hervor, daß Faraday die Färbung des mit Gold roth gefärbten Glases und die einer Flüssigkeit, welche (wie eine Goldlösung, aus welcher durch Berührung mit Phosphor Gold reducirt und ausgeschieden wird) Gold äusserst fein suspendirt enthaltend rothe Farbe zeigt, als von einerlei Beschaffenheit betrachtet.

H. Sainte-Claire Deville und Caron (1) theilten von den Resultaten einer Untersuchung über die Behandlung der Platinerze auf trockenem Wege vorläufig Folgendes über die Eigenschaften der in diesen Erzen enthaltenen Metalle mit. Das *Platin* ist nach dem Palladium unter diesen Metallen das schmelzbarste; im geschmolzenen Zustand verflüchtigt es sich merklich, und wenn es in grösseren Massen längere Zeit im Schmelzen erhalten dann rasch erstarrt, zeigt es die Erscheinung des Spratzens. Die Sauerstoffaufnahme des geschmolzenen Platins wie die des Silbers betrachten Deville und Caron als auf der Bildung eines Oxyds in der höheren Temperatur beruhend (Silber, weit über die zu seiner Verflüchtigung nöthige Temperatur erhitzt, oxydirt sich, raucht wie stark erhitztes Blei und giebt bei rascher Verdichtung der Dämpfe einen aus gelbem Silberoxyd bestehenden Beschlag). Bei dem Schmelzen des Platins in einem aus Kalk bestehenden Tiegel wird es ganz rein; es ist dann weich wie reines Kupfer, weisser als das gewöhnliche Platin, von 21,15 sp. Gew., frei von aller Porosität, verdichtet indessen doch noch Gase an seiner Oberfläche (2) und unterhält in der Glühlampe die langsame Verbrennung wie gewöhnliches Platin. — Auch geschmolzenes *Palladium* absorbirt Sauerstoff, welcher indessen bei dem Erkalten erst dann wieder frei wird, wenn

Platin  
und s. g.  
Platin-  
metalle.

(1) Compt. rend. XLIV, 1101; Instit. 1857, 178, 181; Ann. Ch. Pharm. CIV, 227; J. pr. Chem. LXXI, 871; Dingl. pol. J. CXLV, 44; Chem. Centr. 1857, 433; Cimento VI, 47; Chem. Gaz. 1857, 810. — (2) Hiermit stimmt eine frühere Angabe (Jahresber. f. 1856, 817) Berichtigung.

Platin und  
s. g. Platin-  
metalle.

die Oberfläche des Metalls schon erstarrt ist, und Höhlungen im Innern der Metallmasse hervorbringt. Das Palladium oxydirt sich in starker Hitze, vielleicht noch etwas leichter als Silber; es verflüchtigt sich bei sehr hoher Temperatur unter Ausstossung grünlicher Dämpfe, die sich zu einem bisterfarbigen Gemenge von Metall und Oxyd verdichten; es löst sich in Jodwasserstoffsäure unter Wasserstoffentwicklung. — *Osmium* läßt sich unter gewöhnlichem Druck nicht zum Schmelzen bringen; bei sehr hoher Temperatur (die nicht unter der Verflüchtigungstemperatur des Platins liegt) verflüchtigt es sich rasch ohne sich zu oxydiren und ohne Rückstand. Die Dampfdichte der Osmiumsäure wurde (bei 246 und 286°) = 8,89 und 8,87 gefunden, für  $\text{OsO}_4$  einer Condensation auf 2 Vol. entsprechend (die innere Wandung des mit Osmiumsäuredampf gefüllt gewesenen Glasballons wird durch Quecksilber benetzt, welches sie wie Spiegelbeleg überzieht). — *Rhodium* schmilzt weniger leicht als Platin, zeigt keine Flüchtigkeit, oxydirt sich stark erhitzt oberflächlich, und zeigt auch Sauerstoffentwicklung bei dem Erstarren wie das Palladium. Hinlänglich reines, durch Erhitzen im Kalktiegel von Silicium und Osmium befreites Rhodium ist weniger weiß und weniger glänzend als Silber, aber eben so dehnbar. Eine 30 pC. Rhodium enthaltende Legirung dieses Metalles mit Platin ist viel leichter schmelzbar als reines Rhodium, läßt sich gut bearbeiten und wird durch Königswasser nicht angegriffen. — Das *Iridium* ist unter den s. g. Platinmetallen das schwerstschmelzbare; es zeigt keine Verflüchtigung; nach dem Schmelzen und dem dabei erfolgenden Reinigen ist es doch noch spröde, wenn es sich auch etwas unter dem Hammer ausplatteln läßt. — Ueber das *Ruthenium* theilen Deville und Caron nur mit, daß bei sehr starkem Erhitzen von unreinem Metall in Berührung mit Kalk das Ruthenium verschwindet, unter Bildung einer krystallinischen Schlacke und unter Zurücklassung einer geflossenen, sehr schwer

schmelzbaren, anscheinend viel Iridium enthaltenden Metallmasse von mindestens 17 spec. Gew.

Wie Köttig (1) mittheilt, zeigte ein Porcellantiegel, der Platinblech und Salpeter enthaltend und verschlossen mehrstündiger starker Rothglühhitze ausgesetzt gewesen war, an der inneren Wandung und der Oberfläche der geschmolzenen Masse einen Ueberzug von mikroskopischen octaëdrischen Platinkrystallen, die wohl durch Zersetzung zuerst gebildeten Platinoxyd-Kali's gebildet waren.

Die von Gerhardt als salzs. Diplatosamin benannte Verbindung  $N_2H_5PtCl = N_2H_5Pt, HCl$  war zuerst von Reiset (2) in gelben Krystallen, dann in anderer Weise von Peyrone (3) farblos erhalten worden; die anderen (Sauerstoffsäuren enthaltenden) Salze des Diplatosamins, welche aus dem salzs. Salz hervorgebracht werden können, wurden gelb gefärbt erhalten, wenn sie aus dem nach Reiset's Verfahren dargestellten gelben salzs. Salz, farblos, wenn sie aus dem nach Peyrone's Verfahren dargestellten farblosen salzs. Salz bereitet wurden. Peyrone selbst war der Ansicht, die farblosen Salze seien wesentlich von den gleich zusammengesetzten gelben verschieden; andere Chemiker betrachteten die Farbenverschiedenheit nur als eine unwesentliche. Sella (4) hat zur Entscheidung dieser Frage Salze des Diplatosamins, die nach Reiset's und nach Peyrone's Verfahren dargestellt waren (gelbe und farblose), krystallographisch untersucht. Gelbes salzs. Salz zeigte rechtwinkelige nadelförmige Prismen, die aber an den Enden nicht ausgebildet waren; das farblose salzs. Salz zeigte quadratische Form,  $P \propto P \propto$  (für P ist die Länge der Hauptaxe = 0,5625;  $P : P$  in den Endkanten =  $127^\circ 46'$ ). Die gelben Krystalle von schwefels. Salz hat-

Platinverbindungen.

(1) J. pr. Chem. LXXI, 190. — (2) Ann. Ch. Pharm. XXXVI, 111; LII, 262. — (3) Ann. Ch. Pharm. LI, 1. — (4) Memorie della R. Accademia delle scienze di Torino [2] XVII; Cimento V, 81 (vgl. auch VII, 228); im Ausz. Arch. ph. nat. XXXIV, 330.

Platinverbindungen.

ten prismatischen, die farblosen tafelförmigen oder pyramidalen Habitus; beide zeigten indessen im Wesentlichen dieselbe Krystallform, quadratische Combinationen der Flächen  $0P.P.2P\infty.\infty P\infty$  u. a. (für  $P$  ist die Hauptaxe  $= 1,0278$ ;  $P:P$  in den Endkanten  $= 108^{\circ}45'$ ). Von dem salpeters. Salz konnte Sella nur die gelbe Varietät untersuchen; diese krystallisirt monoklinometrisch, mit den Flächen  $\infty P\infty.\infty P.P.(P\infty)$  u. a. (Verhältniß der Hauptaxe zur Klinodiagonale zur Orthodiagonale  $= 1,0177:1,3549:1$ , Winkel der beiden ersteren  $= 67^{\circ}12'$ ;  $\infty P:\infty P$  im orthodiagonalen Hauptschnitt  $= 102^{\circ}38'$ ). Sella schließt aus der Uebereinstimmung der Krystallformen der gelben und der weißen Varietät des schwefels. Salzes — für welches allein beide Varietäten krystallographisch genauer untersucht werden konnten —, daß die gelben und die farblosen Diplatosaminsalze überhaupt nicht wesentlich von einander verschieden sind. — Er macht noch darauf aufmerksam, daß zwischen der Form des schwefels. Diplatosamins und der (gleichfalls quadratischen) der Verbindung von schwefels. Silberoxyd mit Ammoniak einfache Beziehungen sich aufstellen lassen und daß die Formel der letzteren Verbindung ( $AgO, SO_3 + 2NH_3$ ) auch  $N_2H_4AgO, SO_3$ , der des schwefels. Diplatosamins  $N_2H_4PtO, SO_3$  analog, geschrieben werden könne; er ist geneigt, für beide Verbindungen Isomorphismus anzunehmen.

Mucklé und Wöhler (1) fanden, daß das aus den gewöhnlichen Platinrückständen als Iridiumchlorid-Chlorammonium bereitete Präparat noch erhebliche Mengen Platin enthält, das sich also durch Königswasser bei den Operationen, welche jene Rückstände ergaben, nicht ausziehen ließe. Aus dem fein zerriebenen platinhaltigen Iridiumchlorid-Chlorammonium läßt sich durch Behandlung desselben mit allmählig zugesetzter Cyankaliumlösung (ein

(1) Ann. Ch. Pharm. CIV, 368; im Ausg. Chem. Contr. 1858, 254; J. pr. Chem. LXXIII, 818.

Ueberschuß derselben ist möglichst zu vermeiden) und gelindes Digeriren, bis die Farbe des Ungelösten gleichmäÙig hell-gelbbraun geworden ist, das Iridium ausziehen; der mit kaltem Wasser abgewaschene Rückstand giebt bei dem Umkrystallisiren aus heißem Wasser Krystalle, die Platinchlorid mit Chlorammonium und Chlorkalium enthalten. Das Iridiumchlorid-Chlorammonium färbt bedeutende Mengen von Platinchlorid-Chlorammonium bei dem Zusammenkrystallisiren mit demselben sehr intensiv; die Lösung von 1 Th. des ersteren auf 9 Th. des letzteren Salzes gab dunkelrothe, die von 1 Th. des ersteren auf 2 Th. des letzteren schwarze Krystalle.

Platinverbindungen.

Oppler (1) hat die Jodverbindungen des Iridiums untersucht. Das Jodid  $\text{IrJ}_2$  bereitete er nach Lassaigne's (2) Verfahren durch Zusatz von Jodkalium zu concentrirter Iridiumchloridlösung und Kochen der mit etwas Salzsäure versetzten braunrothen Flüssigkeit, wo sich jene Verbindung als zartes schwarzes Pulver abscheidet. Später krystallisirt das Doppelsalz derselben mit Jodkalium aus. Dieses Doppelsalz bildet sich auch, in geringer Menge, bei der Einwirkung von Joddämpfen auf ein bei 60 bis 70° erhaltenes inniges Gemenge von Iridium und Jodkalium; in größerer Menge erhält man es durch Zusatz von Iridiumchlorid zu einer überschüssig bleibenden Jodkaliumlösung, wo es aus der sich tief-braunroth färbenden Flüssigkeit nach einiger Zeit auskrystallisirt, oder durch Auflösen von Iridiumjodid in concentrirter Jodkaliumlösung und Krystallisirenlassen; es bildet dunkle metallglänzende Krystallfitter  $\text{IrJ}_2 + \text{KJ}$ , die unter dem Mikroskop als Octaëder erkannt werden, ist in Wasser leicht löslich, in Alkohol unlöslich, wird durch Säuren gelöst, durch Alkalien gelöst aber zugleich zersetzt. Das Natrium-Doppelsalz wurde in gleicher Weise erhalten; bei Zusatz über-

Iridiumverbindungen.

(1) Ueber die Jodverbindungen des Iridiums (Dissertation), Göttingen 1857. — (2) J. chim. méd. [2] I, 57.



Iridiumver-  
bindungen.

schlüssiger concentrirter Jodnatriumlösung zu Iridiumchloridlösung tritt rothbraune Färbung und später Abscheidung eines dunkel-braungrünen krystallinischen Pulvers  $\text{IrJ}_2 + \text{NaJ}$  ein, welches in Alkohol und kaltem Wasser unlöslich, in heißem Wasser wenig löslich ist. Aus der Lösung von fein gepulvertem Iridiumchlorid-Chlorammonium in kalter concentrirter Jodkaliumlösung krystallisirt nach einigen Wochen das Ammonium-Doppelsalz in dunkelbraunen glänzenden Krystallen, die bei dem Erwärmen leicht zersetzt werden. Auch die rubinrothe wässrige Lösung wird bei geringer Erwärmung trübe und schwarzbraun, unter Abscheidung von Iridiumjodür-Ammoniumjodür und Iridiumjodid. — Iridiumsesequijodür  $\text{Ir}_2\text{J}_3$  scheidet sich bei dem Zusatz von Chlorammonium zur wässrigen Lösung von Iridiumjodid-Jodkalium als schwarzer krystallinischer Niederschlag aus (Oppler nimmt an, es bilde sich zuerst Iridiumjodid-Jodammonium, welches sofort, vielleicht bei Gegenwart von Chlorammonium, zu Iridiumsesequijodür, Jodammonium und freiem Jod zerlegt werde); es ist in kaltem Wasser sehr wenig, in heißem etwas leichter löslich, in Alkohol unlöslich. Iridiumsesequijodür-Jodkalium scheidet sich bei Zusatz von concentrirter Jodkaliumlösung zu Iridiumsesequichlorürlösung (aus der Lösung des Chlors durch Einleiten von Schwefelwasserstoff erhalten) als grünglänzendes feines Krystallpulver ab; es ist  $\text{Ir}_2\text{J}_3 + 3\text{KJ}$ , in Wasser und in Alkohol unlöslich, in Säuren langsam, in Alkalien beim Erwärmen leicht löslich. Aus der tiefpurpurrothen Lösung von fein zerriebenem Iridiumchlorid-Chlorammonium in kochender concentrirter Jodkaliumlösung scheidet sich nach 1 bis 2 Stunden Iridiumjodür-Jodammonium  $\text{IrJ} + \text{NH}_4\text{J}$  als schwarzes Krystallpulver oder in schwarzgrauen Flittern ab; bei wiederholter Concentration der Mutterlaugen krystallisiren neben diesem Salz und zuletzt allein Krystallnadeln von Iridiumsesequijodür-Jodammonium  $\text{Ir}_2\text{J}_3 + 3\text{NH}_4\text{J} + \text{HO}$ ; bei längerem Kochen der Lösung wird aber Iridiumjodid gefällt. (Oppler

nimmt an, Iridiumchlorid-Chlorammonium gebe mit Jodkalium in der Kälte Iridiumjodid-Jodammonium und Chlorkalium; ersteres Salz zerfalle in der Wärme zu schwer löslichem Iridiumjodür-Jodammonium und leichter löslichem Iridiumsesequijodür-Jodammonium.) Iridiumjodid verhält sich gegen salpeters. Silberoxyd dem Chlorid analog; bei Zusatz von salpeters. Silberoxyd zu einer concentrirten Lösung von Iridiumjodid-Jodkalium scheidet sich, unter Entfärbung der Flüssigkeit, ein dunkelgrüner amorpher Niederschlag ab, welcher später dunkelbraun wird und  $\text{Ir}_2\text{J}_3 + 3 \text{AgJ}$  ist. — Iridiumjodür  $\text{IrJ}$  ist wahrscheinlich die braune, bei dem Zuleiten von schwefliger Säure zu in Wasser suspendirtem Iridiumjodid entstehende Verbindung; die Entstehung und Zusammensetzung seines Ammonium-Doppelsalzes ist in dem zunächst Vorhergehenden angegeben.

Iridiumverbindungen.

Für ein Rutheniumoxyd, nach dem Isomorphismus mit Zinnstein und Rutil zu schließen wohl  $\text{RuO}_2$ , beobachtete Senarmont nach Rammelsberg's Mittheilung (1) quadratische Form, die Combination  $\infty P . P . P \infty$ ; für P ist das Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe  $= 1 : 0,6686$ , die Neigung  $P : P$  in den Endkanten  $= 121^\circ 52'$ , in den Seitenkanten  $= 86^\circ 48'$ .

Rutheniumoxyd.

(1) In der S. 5 angef. Schrift, 8; vgl. Jahresber. f. 1855, 422.



# Organische Chemie.

---

Allgemei-  
nes.  
Substitu-  
tionen.

Dumas (1) hat geschichtliche Erörterungen bezüglich der Aufstellung der Substitutionstheorie und seines Antheils an derselben veröffentlicht.

s. g. umge-  
kehrte Sub-  
stitutionen.

Berthelot (2) veröffentlichte Untersuchungen über s. g. umgekehrte Substitutionen, Einführung von Wasserstoff in Verbindungen an die Stelle von darin enthaltenem Chlor, Brom oder Jod. Er erinnert zunächst an die bis jetzt in dieser Richtung zur Anwendung gebrachten Reactionen: die Einwirkung von Kaliumamalgam und Wasser auf chlorhaltige Verbindungen, oder die Zersetzung solcher durch den electrischen Strom unter Anwendung von Zink als Electroden (auf beiderlei Weise wurde die Trichloressigsäure  $C_4HCl_3O_4$  wieder zu Essigsäure  $C_4H_4O_4$  umgewandelt), oder die Behandlung von Jod-Aetherarten mit Zink und Wasser bei erhöhter Temperatur (wo z. B. aus Jodäthyl  $C_4H_5J$  Aethylwasserstoff  $C_4H_6$  entsteht), oder mit Quecksilber und Salzsäure (Jodallyl  $C_6H_5J$  giebt so Propylen  $C_3H_6$ ). Berthelot erweitert nun die Kenntniß,

(1) Ann. ch. phys. [3] XLIX, 487. — (2) Ann. ch. phys. [3] LI, 48; im Ausz. Compt. rend. XLIV, 1246, 1349; Instit. 1857, 183; J. pharm. [3] XXXII, 83; Cimento VI, 150; Chem. Centr. 1857, 554; theilweise J. pr. Chem. LXXI, 481.

wie sich umgekehrte Substitutionen ausführen lassen, durch folgende Resultate seiner Untersuchungen. Freier Wasserstoff kann an die Stelle von Chlor treten, wenn er bei einer der beginnenden Rothglühhitze nahen Temperatur auf Verbindungen des Chlors mit Kohlenstoff einwirkt; so entsteht aus  $C_4Cl_4$  und  $C_4Cl_6$  Aethylen  $C_2H_4$  in beträchtlicher Menge, aus  $C_2Cl_4$  Sumpfgas  $C_2H_4$  zugleich mit Aethylen (letzteres wohl auf Grund vorgängiger Zersetzung von  $2C_2Cl_4$  zu  $C_4Cl_4$  und  $Cl_4$ ), aus 8fach-gechlortem Naphtalin  $C_{20}Cl_8$  Naphtalin  $C_{20}H_8$ , aus dem s. g. Halb-Chlorkohlenstoff  $C_{2n}Cl_n$  eine krystallisirbare Substanz von den Eigenschaften des Naphtalins. Bromäthylen  $C_2H_4Br_2$  giebt bei längerem Erhitzen mit Kupfer, Wasser und Jodkalium auf  $275^\circ$  hauptsächlich Aethylen  $C_2H_4$ , bei Erhitzen mit Wasser und Jodkalium aber hauptsächlich Aethylwasserstoff  $C_2H_6$ ; diese Umwandlungen treten um so vollständiger ein, je langsamer man die Einwirkungen vor sich gehen läßt und je näher die Temperatur  $275^\circ$  ist. Die Bromverbindungen des Propylens, Butylens und Amylens verhalten sich in entsprechender Weise. Chloräthylen  $C_2H_4Cl_2$  ist bei weitem schwieriger vollständig zu zersetzen, als das Bromäthylen; ersteres giebt bei dem Erhitzen mit Kupfer, Wasser und Jodkalium, oder auch mit Wasser und Jodkalium, auf  $275^\circ$  etwas Aethylen, das indessen mit einfach-gechlortem Aethylen  $C_2H_3Cl$  gemengt ist. Chloroform  $C_3HCl_3$ , Bromoform  $C_3HBr_3$  und Jodoform  $C_3HJ_3$  geben bei der Zersetzung durch Zink allein, oder durch Kupfer, Wasser und Jodkalium, oder durch Wasser und Jodkalium ein Gemenge von Sumpfgas  $C_2H_4$  und Wasserstoff, dem in den beiden letzten Fällen auch Kohlenoxyd und Kohlensäure beigemengt sind. Chlorkohlenstoff  $C_2Cl_4$  giebt bei dem Erhitzen mit Jodkalium, Kupfer und Wasser ein Gemenge von Sumpfgas  $C_2H_4$ , Kohlenoxyd, Wasserstoff und Kohlensäure. Gebromtes Brompropylen,  $C_6H_5Br_3$ , giebt mit Jodkalium, Kupfer und Wasser erhitzt ein Gemenge von Propylen  $C_3H_6$ , Propylwasserstoff  $C_3H_8$  und Kohlensäure; das mit dem gechlorten

s. g. umgekehrte Substitutionen.

Chlorpropylen isomere Trichlorhydrin  $C_3H_5Cl_3$ , unter denselben Umständen Propylen, Propylwasserstoff, Wasserstoff und Kohlensäure.

Ansichten  
über die  
Constitution  
organischer  
Verbindun-  
gen.

Als Beitrag für die klarere Veranschaulichung der Beziehungen, welche die chemischen Verbindungen und namentlich die organischen zeigen, hat Kekulé (1) eine Betrachtungsweise darzulegen begonnen, die er selbst als eine weitere Ausführung der von Williamson, Odling und Gerhardt aufgestellten und entwickelten Ansichten bezeichnet. Wir müssen bezüglich derselben, da eine eingehendere Berichterstattung die Anführung zahlreicher Beispiele nöthig hätte, auf die Abhandlung selbst verweisen; hervorheben können wir hier nur, daß Kekulé die Ansicht vertritt, es seien neben den einfachsten Typen und den durch Vervielfachung derselben sich ergebenden mul-

tiplen Typen auch gemischte Typen  $\left( \begin{array}{c} H \quad Cl \\ H \\ H \end{array} \right) \Theta$  z. B.) anzu-

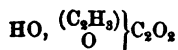
nehmen; daß er eine Vereinigung von mehreren einfachen Typen zu einem multiplen oder gemischten Typus als stets durch die Vertretung mehrerer Atome Wasserstoff durch ein mehratomiges Radical bedingt betrachtet; daß er die Radicale selbst nicht als in den Verbindungen distinct vorhandene Atomgruppen ansieht, sondern allgemein als die bei einer bestimmten Zersetzung gerade unangegriffen bleibenden Reste, so daß bei derselben Substanz, je nachdem ein größerer oder geringerer Theil der in ihr vereinigten Atome bei einer chemischen Einwirkung angegriffen wird, ein kleineres oder größeres Radical angenommen werden könne; und daß er die Natur und besonders die Basicität der in bestimmten Reactionen unzersetzt bleibenden Reste (Radicale) als wesentlich bedingt betrachtet durch die Anzahl der in der angewendeten Verbindung neben dem Radical enthaltenen, in chemischen Eigenschaften stark differirenden Atome.

(1) Ann. Ch. Pharm. CIV, 129; im Auss. Chem. Centr. 1858, 23.

Kolbe (1) veröffentlichte seine Ansichten über die rationelle Zusammensetzung der fetten und aromatischen Säuren, Aldehyde, Acetone u. a., und die Beziehungen derselben zur Kohlensäure. Er entwickelt, an die von Frankland (2) ausgesprochenen Ansichten sich anschliessend, dass in Sauerstoffverbindungen (und analog in Schwefel- oder Chlorverbindungen) Sauerstoffatome durch ein positives Element oder Radical ersetzt werden können, und dass in dem Masse solcher Ersetzungen die Sättigungscapazität der Säuren den Basen gegenüber wie die der Basen den Säuren gegenüber abnimmt. Er erörtert specieller, wie verschiedene Verbindungen auf die Kohlensäure, diese als  $C_2O_4$  betrachtet, bezogen werden können, indem man sich in dieser 1 oder 2 At. Sauerstoff durch positive Substanzen ersetzt denkt; er leitet z. B., zu zeigen, wie mit einer solchen Vertretung die zweibasische Kohlensäure  $2HO$ ,  $C_2O_4$  in einbasische Säuren oder indifferente Substanzen übergehe, von ihr ab :

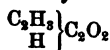
Ansichten  
über die  
Constitution  
organischer  
Verbindun-  
gen.

Einbasische Säuren :



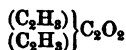
Essigsäure

Aldehyde :

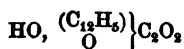


Aldehyd

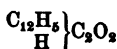
Acetone :



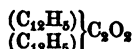
Aceton



Benzoesäure



Benzoylwasserstoff



Benzophenon.

Chancel (3) hatte zuerst die Ansicht entwickelt, dass jedes Aceton den Kohlenstoff in Form von zwei näheren Bestandtheilen in sich enthalte. Gerhardt (4) hatte dann die Acetone als Verbindungen sauerstoffhaltiger mit sauerstofffreien Radicalen, das Aceton der Essigsäure z. B. als  $\begin{array}{c} C_4H_5O_2 \\ C_2H_3 \end{array}$  betrachtet. Dass je zwei Atomgruppen

(1) Ann. Ch. Pharm. CI, 257; vgl. Jahresber. f. 1856, 430. —

(2) Jahresber. f. 1852, 575. — (3) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 544. —

(4) Jahresber. f. 1852, 432. Vgl. Städelers Ansichten im Jahresber. f. 1853, 396 und Limpricht's Ansichten im Jahresber. f. 1855, 407 u. f. 1856, 481.

Ansehen  
über die  
Constitution  
organischer  
Verbindun-  
gen.

zur Constituirung eines Acetons beitragen, hatte in Williamson's (1) Versuchen Bestätigung gefunden, wonach ein Gemenge gleicher Aequivalente von essigs. und valerians. Alkali bei der trockenen Destillation ein Aceton  $C_{12}H_{12}O_2 = \frac{C_{10}H_9O_2}{C_2H_3}$  liefert. Friedel (2) hat nun gefunden, daß

ein solches a. g. gemischtes Aceton auch bei der Destillation eines innigen Gemenges gleicher Aequivalente von essigs. und benzoës. Kalk sich bildet; aus dem Product, welches auch etwas Aceton, Benzol und eine dem Benzophenon ähnliche Substanz enthält, läßt sich durch fractionirte Destillation eine fast farblose, ähnlich wie Bittermandelöl riechende, bei 198° siedende, bei 14° zu großen Krystallblättern erstarrende Flüssigkeit von 1,032 spec. Gew. bei 15° erhalten, deren Zusammensetzung  $C_{16}H_8O_2 = \frac{C_{14}H_5O_2}{C_2H_3}$  ist und welche die Dampfdichte = 4,27 ergab (für eine Condensation auf 4 Vol. berechnet dieselbe sich = 4,15). Ein Gemenge von essigs. und butters. Kalk gab das Aceton  $C_{10}H_{10}O_2 = \frac{C_8H_7O_2}{C_2H_3}$ .

Eine weitere Bestätigung dafür, daß die Acetone als  $\frac{X}{Y}$  (wo X ein Säureradical, Y ein Alkoholradical) ebenso auf den Typus Wasserstoff  $\frac{H}{H}$  zu beziehen sind, wie die Aldehyde als  $\frac{X}{H}$ , findet Friedel in dem Verhalten des Acetons gegen Phosphorsuperchlorid. Wie dieses auf die Aldehyde einwirkend 2O durch 2Cl ersetzt, Benzoylwasserstoff  $C_{14}H_6O_2$  z. B. zu Chlorobenzol  $C_{14}H_6Cl_2$  umwandelt (3), wirkt es auch auf Aceton ein. Bei allmählichem Zusatz von gewöhnlichem Aceton  $C_6H_6O_2$  zu Phosphorsuperchlorid tritt lebhafte Einwirkung ein, die zuerst durch Abkühlen

(1) Jahresber. f. 1851, 512. — (2) Compt. rend. XLV, 1018; im Ausz. Instit. 1857, 428; Chem. Centr. 1858, 167. — (3) Wie Friedel mittheilt, hat Wurtz ebenso aus Aldehyd  $C_6H_4O_2$  die Verbindung  $C_6H_4Cl_2$  als eine bei 58° siedende Substanz erhalten.

zu mäßigen, später durch gelindes Erwärmen zu unterstützen ist. Es entweicht Chlorwasserstoff und die rückständige Flüssigkeit enthält neben Phosphoroxychlorid zwei Substanzen, die nach dem Waschen mit Wasser durch fractionirte Destillation getrennt werden können. Die eine, bei  $70^{\circ}$  siedende, ist  $C_6H_5Cl_2$  (isomer mit Chlorpropylen); die andere, vielleicht ein Zersetzungsproduct der ersteren, siedet gegen  $30^{\circ}$  und hat die Zusammensetzung  $C_6H_5Cl$ .

Ueber die s. g. gepaarten Verbindungen haben sich Limpricht u. Uslar (1), Mendius (2), Kekulé (3) ausgesprochen. Diese Erörterungen gehen gemeinsam darauf hinaus, daß die Annahme s. g. gepaarter Verbindungen als einer in ganz besonderer Weise entstehenden oder constituirten Klasse organischer Substanzen nicht gerechtfertigt sei; in Bezug auf die Anschauung seither als gepaarter betrachteter Verbindungen, ob sie aus einfacheren Typen durch die Annahme complicirterer Radicale, oder aus complicirteren Typen durch die Annahme einfacherer Radicale in ihnen abzuleiten seien, gehen die verschiedenen Ansichten und Darlegungen aus einander. Wir müssen, was diese Erörterungen und die daran sich knüpfenden weiteren Darlegungen Limpricht's (4) und Kekulé's (5) betrifft, auf die Abhandlungen selbst verweisen.

Bezüglich des öfters Gerhardt und Piria zugeschriebenen s. g. Basicitätsgesetzes, daß nämlich die Basicität B einer Verbindung, die durch Paarung von n Substanzen mit den Basicitäten b, b'..... entstanden, durch  $B = b + b' \dots - (n - 1)$  ausgedrückt sei, erinnert Strecker (6) daran, daß er zuerst (7) für die Basicität einer gepaarten Verbindung, die sich unter Austreten von aq. Wasseratomen bildet, die Formel  $B = b + b' - \frac{aq.}{2}$

- (1) Ann. Ch. Pharm. CII, 289. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIII, 89.  
 — (3) In der S. 268 angef. Abhandl. — (4) Ann. Ch. Pharm. CV, 177.  
 — (5) Ann. Ch. Pharm. CVI, 129. — (6) Ann. Ch. Pharm. CIII, 384.  
 — (7) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 609 f.



Ueber s. g.  
gepaarte Ver-  
bindungen.

gegeben, und dafs jene andere Formel nur eine Ableitung aus dieser ist unter Zuziehung des von Piria (1) aufgestellten Gesetzes, bei der Vereinigung von  $n$  Substanzen zu einer gepaarten Verbindung treten  $2(n - 1)$  At. Wasser aus. Strecker bespricht, wie die das Piria'sche Gesetz einschliessende Formel in ihrer Gültigkeit von der allgemeinen Richtigkeit dieses Gesetzes abhängt. Kekulé (2) hat später hervorgehoben, wie darin nur eine in vielen Fällen zutreffende Regel und nicht ein allgemein gültiges Basicitätsgesetz gegeben ist, und wie bei der Prüfung der allgemeineren Gültigkeit solcher Formeln die Unsicherheit, ob einzelne Substanzen als indifferente Körper oder als Säuren zu betrachten sind, hervortritt.

Cyanver-  
bindungen  
und deren  
sich An-  
schliesen-  
des.

Ferrocyan-  
aluminium.

Ch. Tissier (3) giebt an, dafs durch Ferrocyankalium aus einem selbst sehr stark angesäuerten Thonerdesalz alle Thonerde gefällt werde. Der geglühte Niederschlag enthalte im Mittel 44,89 Thonerde und 55,11 Eisenoxyd. Die von ihm für die gefällte Cyanverbindung berechnete Formel  $3\text{FeCy}$ ,  $2\text{Al}_2\text{Cy}_3$  verlangt 46,42 Thonerde und 53,58 Eisenoxyd. Der Niederschlag wäre demnach ein Berlinerblau, in welchem das Eisencyanid durch ein correspondirendes Aluminiumcyanid vertreten ist. Tissier giebt an, Niederschläge von verschiedenen, in den Verhältnissen der angewendeten Salze wechselnden Darstellungen zur Analyse verwendet zu haben, stets aber sei Thonerdesalz im Ueberschufs vorhanden und die Flüssigkeit stark angesäuert gewesen.

(1) Jahresber. f. 1855, 691. — (2) Ann. Ch. Pharm. CVI, 180. —  
(3) Compt. rend. XLV, 232; Instit. 1857, 261; J. pr. Chem. LXXII,  
457; Chem. Centr. 1857, 704.

Nach einer Angabe von J. Löwe (1) wird eine mäßig concentrirte wässrige Lösung von Ferridcyankalium beim Schütteln mit metallischem Quecksilber in der Art zersetzt, daß in der dunkelrothbraunen Lösung ein anfangs blaugrüner, dann rothbraun werdender Niederschlag entsteht, der nur Eisenoxyd, gemengt mit metallischem Quecksilber, ist. Das schwach gelbliche Filtrat liefert beim Verdampfen blaßgelbe rhombische Tafeln von der Farbe des gelben Blutlaugensalzes, deren Auflösung aber mit Schwefelwasserstoff schwarzes Schwefelquecksilber abscheidet, während dann die Lösung Ferrocyan-  
kalium-Cyan-  
quecksilber.

Das schwach gelbliche Filtrat liefert beim Verdampfen blaßgelbe rhombische Tafeln von der Farbe des gelben Blutlaugensalzes, deren Auflösung aber mit Schwefelwasserstoff schwarzes Schwefelquecksilber abscheidet, während dann die Lösung Ferrocyan-  
kalium-Cyan-  
quecksilber.

Nach einer quantitativen Analyse, zu welcher die Belege nicht mitgetheilt sind, entspricht das Salz der Formel  $\text{FeCy}_3\text{K}_2 + 3\text{HgCy} + 4\text{HO}$ .

Nach R. Böttger (2) erhält man Kaliumplatincy-  
anür.  
anür zu Versuchen über Fluorescenz sehr leicht durch Vermischen einer concentrirten Lösung von Platinchlorid mit überschüssigem Cyankalium. Ein etwa entstehender gelber Niederschlag verschwindet beim Erhitzen zum Sieden; die verdampfte Flüssigkeit liefert beim Abkühlen ein Netz von Krystallnadeln, die nach dem Abtropfen für den angegebenen Zweck verwendet werden können.

Nach J. Löwe (3) entfärbt sich eine Auflösung von Ferridcyankalium in Wasser beim Kochen mit einem Ueberschusse von unterschwefl. Natron unter Abscheidung von Schwefeleisen. Das schwach gelblich gefärbte Filtrat enthält neben Schwefelcyankalium und Ferrocyan-  
kalium.  
kalium schwefels. und unterschwefl. Natron, sowie geringe Mengen von Schwefelnatrium.

Die Krystalle des *cyanurs. Aethyloxyds*,  $3\text{C}_4\text{H}_5\text{O}$ ,  $\text{C}_3\text{N}_3\text{O}_3$ ,  
Cyanursäure.  
sind nach Rammelsberg (4) rhombische Combinationen

(1) Jahresber. d. phys. Ver. zu Frankfurt a. M. f. 1855-1856, 57. —

(2) Jahresber. d. phys. Ver. zu Frankfurt a. M. f. 1855-1856, 24. —

(3) Jahresber. d. phys. Ver. zu Frankfurt a. M. f. 1855-1856, 57; Dingl. pol. J. CXLIV, 159. — (4) In der S. 5 angef. Schrift, 207.

Jahresber. f. Chem. u. a. w. für 1857.

$\infty P . \infty \dot{P} \infty . \dot{P} \infty$ , mit dem Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe = 0,4877 : 1 : 0,9407, und der Neigung  $\infty P : \infty P$  im brachydiagonalen Hauptschnitt =  $128^{\circ}0'$ ,  $\dot{P} \infty : \dot{P} \infty$  daselbst =  $93^{\circ}30'$ .

Knallsäure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

Ueber die Natur der Knallsäure und des Knallquecksilbers sind von mehreren Chemikern durch Versuche gestützte Ansichten ausgesprochen worden, welche die räthselhaften Eigenschaften dieser Verbindungen mehr und mehr in Einklang setzen mit den Eigenschaften von Verbindungen bekannter Constitution und dem chemischen Verhalten der knalls. Salze selbst. Schon Gerhardt (1) stellte die Vermuthung auf, die Knallsäure sei Acetonitril  $C_4H_5N$ , worin 1 Aeq. Wasserstoff durch  $NO_4$  vertreten ist,  $C_4N(NO_4)H_2$  (2). Diese Ansicht giebt wohl Rechenschaft von den explodirenden Eigenschaften der knalls. Salze, sie erklärt aber nicht das Auftreten von Cyanverbindungen unter den Zersetzungsproducten derselben. A. Kekulé (3) wurde durch diese Betrachtungen zu der Ansicht geführt, die Knallsäure, beziehungsweise das Knallquecksilber, enthalte die eine Hälfte des Stickstoffs als Untersalpetersäure, die andere Hälfte als Cyan, und die Formel des Knallquecksilbers sei  $C_2(NO_4)(C_2N)Hg_2$ ; es gehört dann mit folgenden Körpern demselben Typus an:

Sumpfgas	$C_2HHHH$	Brompikrin	$C_2(NO_4)BrBrBr$
Chlormethyl	$C_2HHHCl$	Acetonitril	$C_2HHH(C_2N)$
Chloroform	$C_2HCIClCl$	Trichloracetonitril	$C_2ClClCl(C_2N)$
Chlorpikrin	$C_2(NO_4)ClClCl$	Knallquecksilber	$C_2(NO_4)HgHg(C_2N)$
Marignac's Oel	$C_2(NO_4)(NO_4)ClCl$	Hypoth. Knallsäure	$C_2(NO_4)HH(C_2N)$

(1) Précis de chim. org. II, 445. — (2) In ihrer Untersuchung über die Amide (Ann. ch. phys. [8] XLVI, 170) sprechen Gerhardt u. Chiozza die Ansicht aus, die Knallsäure lasse sich als salpetrigs. Aethyl  $\left. \begin{smallmatrix} C_4H_5 \\ N \end{smallmatrix} \right\} O_4$  betrachten, worin (in dem Aethyl) 8 At. Wasserstoff durch N vertreten seien; die Knallsäure ist dann:  $\left. \begin{smallmatrix} C_4H_5N \\ N \end{smallmatrix} \right\} O_4$ , das Knallsilber:  $\left. \begin{smallmatrix} C_4Ag_2N \\ N \end{smallmatrix} \right\} O_4$ . — (3) Ann. Ch. Pharm. CI, 200; im Auss. J. pr. Chem. LXX, 479; Chem. Centr. 1857, 848; Ann. ch. phys. [8] L, 488.

Knallkure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

Nach dieser Ansicht mußte dem Knallquecksilber durch Chlor sowohl das Quecksilber wie das Cyan entzogen werden können; es mußte sich neben Chlorcyan und Chlorquecksilber Chlorpikrin bilden. Schon Liebig (1) hatte beobachtet, daß beim Behandeln von feuchtem Knallquecksilber mit Chlor ein die Augen schmerzhaft afficirendes Oel gebildet werde. Leitet man, nach Kekulé, zu unter Wasser befindlichem Knallquecksilber Chlor, so tritt unter reichlicher Absorption des letzteren Erwärmung ein; indem sich das Knallquecksilber allmählig auflöst, bildet sich eine beträchtliche Menge eines gelben, bisweilen blaugrün gefärbten Oeles. Die davon abgegossene Flüssigkeit entwickelt beim Erwärmen gasförmiges Chlorcyan und hinterläßt beim Verdampfen nur Quecksilberchlorid. Das mit Kali und Wasser gewaschene, dann mit Wasser destillirte und nach dem Trocknen mittelst Chlorcalcium rectificirte Oel zeigte alle Eigenschaften des Chlorpikrins und destillirte größtentheils bei dem Siedepuncte des Chlorpikrins; es zeigte aber (selbst der bei 110° übergehende Antheil) einen größeren Chlorgehalt (69 pC. statt 64,75 pC.), weshalb Kekulé annimmt, das Oel sei mit Chlorkohlenstoff,  $C_2Cl_4$ , verunreinigtes Chlorpikrin. Er überzeugte sich durch Zersetzung von Knallquecksilber mittelst Brom, daß keine Kohlensäure hierbei gebildet wird. Die Zersetzung des Knallquecksilbers durch Chlor läßt sich hiernach durch die Gleichung :

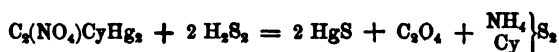


ausdrücken. Destillirt man Knallquecksilber mit Bleichkalk, so erhält man leicht Chlorpikrin in reinem Zustande, wie die Analyse desselben nachwies, woraus sich mit Sicherheit ergibt, daß Untersalpetersäure ein Bestandtheil des Knallquecksilbers ist. Kekulé überzeugte sich, daß bei der Zersetzung von Knallquecksilber mit Schwefelwas-

(1) Pogg. Ann. XV, 564.

Knallqueck-  
silber und  
davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

serstoff neben Schwefelcyanammonium als wesentliches Product Kohlensäure entsteht. Leitet man durch in siedendem Wasser vertheiltes Knallquecksilber Schwefelwasserstoff, so enthält das entweichende Gas beträchtliche Mengen von Kohlensäure; ebenso enthält der Niederschlag, welchen Schwefelbaryum oder Schwefelwasserstoff-Schwefelbaryum mit Knallquecksilber erzeugt, stets erhebliche Mengen von kohlens. Baryt. Zersetzt man Knallquecksilber mit einer concentrirten und in unzureichender Menge zugefügten Lösung von Schwefelwasserstoff-Schwefelbaryum, so tritt in der Nähe des Siedepunkts eine stürmische Reaction ein, bei welcher viel Kohlensäure entweicht, während der Niederschlag schon kohlens. Baryt enthält. Es entsteht indessen stets weniger kohlens. Baryt, als die Zersetzungsgleichung :



verlangt. Für die Bildung der Fulminursäure (Isocyanursäure) aus Knallquecksilber giebt Kekulé die Gleichung :  $2 \text{C}_2(\text{NO}_2)\text{CyHg}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{C}_2(\text{NO}_2)\text{Cy}_2\text{H}_2\text{O}_2 + \text{C}_2\text{O}_4 + \text{NH}_3$ . Bezüglich der Bildung des Knallquecksilbers durch Einwirkung von Salpetersäure auf Alkohol bei Gegenwart von Quecksilber, weist er auf die Analogie mit der Bildung des Chloroforms hin. So wie Chloroform aus Alkohol entsteht, indem gleichzeitig oxydirende und chlorirende Substanzen einwirken, so entsteht Knallquecksilber, wenn neben der Oxydation und Bildung der Nitroverbindung (durch Salpetersäure) die Bedingungen vorhanden sind, welche Cyan und Quecksilber an die Stelle bringen können, die das Chlor im Chloroform einnimmt. Versetzt man ein Gemenge von starker Salpetersäure und Alkohol, wie es zur Darstellung des Knallquecksilbers dient, statt des Quecksilbersalzes mit Chlornatrium, so kommt die Masse von selbst ins Sieden, indem eine Flüssigkeit überdestillirt, aus welcher Wasser ein schweres, den charakteristischen Geruch des Chlorpikrins besitzendes Oel abscheidet, eines

Körpers, der bis jetzt nur aus Nitroverbindungen erhalten wurde, welche im Aequivalent wenigstens 12 Atome Kohlenstoff enthalten.

Knallsäure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

Nach der Betrachtungsweise von Liebig (1) enthält die Fulminursäure (Isocyanursäure) allen Kohlenstoff und Stickstoff der Knallsäure und ist eine isomere Modification derselben, während nach L. Schischkoff's Ansicht bei der Bildung der Fulminursäure ein Theil des Kohlenstoffs der Knallsäure, nach der Gleichung:  $C_3N_4H_4O_8 = C_6N_3H_3O_6 + C_2NHO_2$ , in der Form von Cyansäure austritt. Zur Stütze dieser Ansicht hebt Schischkoff (2) hervor, daß sich bei der Einwirkung eines Chloralkalimetalls auf Knallquecksilber zwei Körper bilden, von denen der eine in viel Wasser löslich, der andere aber darin unlöslich und hellgelb ist. Der erstere, aus einer concentrirten Lösung in käsigen Flocken sich absetzend, ist eine Verbindung von fulminurs. Alkali mit Quecksilberoxyd; der gelbe Niederschlag entwickelt bei der trockenen Destillation viel kohlen. Ammoniak; Aetzkali entwickelt in der Siedhitze daraus kein Ammoniak, wohl aber Schwefelkalium schon in der Kälte. Mit Jodkalium gekocht entwickelt er ebenfalls Ammoniak und das Filtrat braust nach einigen Augenblicken mit Säuren auf. Schischkoff schließt hieraus, daß dieser Niederschlag auf Kosten der Elemente der bei der Spaltung der Knallsäure entstehenden Cyansäure gebildet sei. Ersetzt man bei der Darstellung der Fulminursäure das Chloralkalimetall durch ein Jodür, so ist die Bildung von Cyansäure deutlicher zu erkennen. Die von dem braunen, mit Quecksilberjodid gemengten Niederschlag abfiltrirte Flüssigkeit braust mit Säuren auf und enthält dann ein Ammoniaksalz. Beim Verdampfen ohne Säurezusatz ent-

(1) Jahresber. f. 1855, 448. — (2) Ann. ch. phys. [8] XLIX, 310; im Ausz. Compt. rend. XLIV, 14; Instit. 1857, 11; Ann. Ch. Pharm. CI, 218; Chem. Centr. 1857, 157; Dumas' Bericht Compt. rend. XLIV, 36; Instit. 1857, 17; Arch. ph. nat. XXXIV, 240.

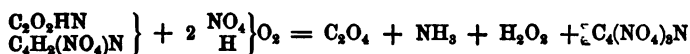
Knallsäure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

wickelt sie Ammoniak und nach dem Auskrystallisiren des fulminurs. Salzes braust sie mit Säuren stark auf, ohne Bildung eines Ammoniaksalzes. Da die Fulminursäure wie alle ihre Verbindungen beim Erhitzen wie eine Nitroverbindung verpufft, so versuchte Schischkoff, die Gegenwart der Untersalpetersäure darin nachzuweisen. Schwefelwasserstoff oder essigs. Eisenoxydul wurden ohne Erfolg angewendet; bringt man aber eine Zinkplatte in eine concentrirte Lösung von Fulminursäure, so tritt bei schwachem Erwärmen eine heftige Reaction ein, bei der aller Wasserstoff absorbirt wird. Aehnlich verhält sich ein mit einer Mineralsäure versetztes fulminurs. Salz, oder wenn man die Lösung des letzteren in einer porösen Thonzelle mit dem Platin einer Grove'schen Säule in Verbindung setzt. Unter starker Erhitzung erzeugen sich neue Producte, welche beim Erhitzen nicht mehr verpuffen. Mengt man fulminurs. Natron mit überschüssigem Bleichkalk, so destillirt unter freiwilliger Erhitzung neben Wasser Chlorpikrin über. Wie oben erwähnt, hat Kekulé diese Reaction zum Nachweis der Untersalpetersäure in der Knallsäure angewendet. Hiervon und von den weiteren Thatsachen ausgehend, dafs ein fulminurs. Salz beim Erhitzen mit Natronkalk nur  $\frac{2}{3}$  seines Stickstoffgehaltes in der Form von Ammoniak liefert, dafs ferner fulminurs. Kali beim Verpuffen cyans. Salz hinterläßt und fulminurs. Ammoniak Harnstoff giebt, stellt Schischkoff für die Fulminursäure die Formel  $CyO_2H$ ,  $C_4H_2(NO_4)N$  und für die Knallsäure die Formel  $2CyO_2H$ ,  $C_4H_2(NO_4)N$  auf (1). Die Präxi-

(1) Die beim Trocknen des Knallquecksilbers so leicht eintretenden Explosionen sind nach Schischkoff (Ann. ch. phys. [3] XLIX, 337) eine Folge des Decrepitirens der Krystalle des Salzes, welches nahe bei  $100^\circ$  eintritt. Beim Eintragen von Knallquecksilber in eine heiße Flüssigkeit hört man stets ein Geräusch wie beim Verknistern von Kochsalz, wobei selbst eine partielle Entzündung des Salzes unter Wasser eintreten kann. Um das Gewicht von Knallquecksilber in Wasser bestimmen zu können und das gefährliche Trocknen desselben zu vermeiden, ermittelte Schischkoff sein spec. Gew. Er fand es = 4,4018

stanz der Cyansäure in dem Knallquecksilber erklärt einerseits die Bildung von cyans. Kali beim Behandeln von Knallquecksilber mit Aetzkali, und andererseits die Bildung von Harnstoff bei Zersetzung von knalls. Kupferoxyd-Ammoniak mit Schwefelwasserstoff. Da die Atomgruppe  $\text{NC}_4(\text{NO}_4)\text{H}_2$  Nitroacetonitril ist, also Ammoniak, worin die 3 Wasserstoffatome durch das dreiatomige Radical  $\text{C}_4(\text{NO}_4)\text{H}_2$  vertreten sind, so leitet Schischkoff die Knallsäure von dem Biuret  $2(\text{CyO}_2\text{H})$ ,  $\text{NH}_3$  und die Fulminursäure von dem Harnstoff  $\text{CyO}_2\text{H}$ ,  $\text{NH}_3$ , als Typen ab. Das Verhalten der Fulminursäure gegen ein Gemenge von Schwefelsäure und Salpetersäure entspricht dieser Annahme, indem nach der Gleichung :

Knallsäure und davon sich ableitende Verbindungen.



dabei einerseits als Zersetzungsproducte der Cyansäure Kohlensäure und Ammoniak und andererseits Trinitroacetonitril gebildet werden. Man trägt zur Bewerkstelligung dieser Zersetzung das feinzerriebene fulminurs. Salz nach und nach in eine erkaltete Mischung gleicher Volume rauchender Salpetersäure und concentrirter Schwefelsäure ein (1), welche sich in einem kleinen, nur zur Hälfte damit erfüllten Kolben befindet. Letzterer ist mit einer Ableitungsröhre versehen, welche in Wasser eintaucht. Beim jedesmaligen Eintragen des Salzes in die Säure und Umschütteln findet Erhitzung statt; es entwickelt sich Kohlensäure und gleichzeitig scheidet sich eine Schichte eines öl-

bei  $14^\circ \text{C}$ . Das aus Wasser in seidglänzenden Nadeln krystallisirende und nicht mehr verknisternde Knallquecksilber kann ohne Gefahr im Wasserbade getrocknet werden. — (1) Mit concentrirter Schwefelsäure allein behandelt erhitzt sich ein fulminurs. Salz unter Entwicklung eines Gasgemenges, welches neben Kohlensäure ein durch Aetzkali nicht absorbirbares, nach Cyan riechendes, mit blauer Flamme brennendes und essigs. Eisenoxydul dunkelroth färbendes Gas enthält. In der sauren Flüssigkeit findet sich ein neu gebildetes Ammoniaksalz. Schischkoff vermuthete, es bilde sich bei dieser Zersetzung das Mononitroacetonitril.



Knallkure  
und davon  
sich ableitende  
Verbindungen.

artigen Körpers ab, von welchem ein Theil durch die Kohlensäure in das Wasser des zweiten Ballons übergeführt wird. Nach dem Eintragen von etwa 10 Grm. Salz fügt man Schwefelsäure zu, damit die ölige Schichte in den Hals des Kolbens steigt, und taucht letzteren in heisses Wasser, bis die untere Flüssigkeit klar ist. Beim Erkalten erstarrt die obere Masse, welche man zuerst auf einen porösen Stein legt, dann mit Wasser wäscht, dem zuletzt etwas kohlens. Natron zugefügt ist. Durch Schmelzen in warmem destillirtem Wasser und Rectificiren über Chlorcalcium in einem trockenen Luftstrom erhält man den Körper rein. Wenn man die Darstellung beeilt und die Temperatur dabei nicht über 50° steigt, so erhält man davon etwa  $\frac{2}{3}$  von dem Gewicht des angewendeten fulminurs. Natrons.

Der Körper ist weiss, fast brüchig bei gewöhnlicher Temperatur und in gelinder Wärme weich; bei 41°,6 schmilzt er und bleibt farblos; bei 60° wird die Flüssigkeit dunkel ohne Zersetzung, über 60° entwickeln sich rothe Dämpfe. Ein erbsengroßes Stück plötzlich auf 220° erhitzt bewirkt eine sehr heftige Verpuffung mit blauer Flamme, jedoch ohne Zertrümmerung des Gefäßes. In niedrigerer Temperatur findet nur eine rasche Zersetzung statt, unter Entwicklung dunkelrother, nach Cyan riechender Dämpfe. Der Körper ist schwerer als Wasser, schwimmt aber auf Schwefelsäure und kann auf dieser, wie Campher auf Wasser, angezündet werden. Er explodirt weder durch Schlag, noch durch Druck, und löst sich in absolutem Aether ohne Zersetzung. Kaltes Wasser färbt sich damit gelb, unter langsamer Entwicklung von Kohlensäure; von Alkohol wird er unter Zersetzung aufgelöst. Die Analyse dieser sehr flüchtigen und leicht zersetzbaren Substanz wurde in der Art ausgeführt, daß dieselbe in einer kleinen, etwas Kupferoxyd enthaltenden Röhre gewogen und die dann ganz mit dem Oxyd angefüllte Röhre verkorkt und in Wasser von 50° eingetaucht wurde. Das

Kupferoxyd saugte den schmelzenden Körper gleichförmig auf; nach dem Einbringen der so vorbereiteten Röhre in das Brennrohr liess sich die Analyse wie gewöhnlich ausführen. Die Analyse führte zu Zahlen, welche der Formel  $C_4N_4O_{12} = N, C_4(NO_4)_3$  entsprechen, wonach die Verbindung *Trinitroacetonitril* ist. Leitet man in die Lösung dieses Körpers in wasserfreiem Aether trockenes Schwefelwasserstoffgas, so scheidet sich neben Schwefel ein krystallinischer Körper ab, der beim Kochen mit Wasser und Verdampfen des Filtrats in glänzenden, farblosen Nadeln krystallisirt, welche löslich in Alkohol, aber unlöslich in Aether sind und beim Erhitzen verpuffen. Die Analyse dieses Körpers führte zur Formel  $C_4H_4N_4O_8 = N, C_4(NO_4)_2(NH_4)$ . Er verflüchtigt sich bei  $100^\circ$  langsam, unter Entwicklung scharf riechender Dämpfe, aber ohne Zersetzung zu erleiden. Schischkoff betrachtet diesen Körper als Acetonitril, worin 2 H durch 2  $(NO_4)$  und 1 H durch  $(NH_4)$  ersetzt sind; er nennt ihn *acetonitrile binitrammonié* (*Dinitrammonioacetonitril*). Das Trinitroacetonitril wird bei der Bildung dieses Körpers durch Einwirkung von Schwefelwasserstoff ganz ausnahmsweise zersetzt; statt dafs sonst  $NH_3$  an die Stelle von  $NO_4$  tritt, findet hier ein Ersatz von  $NO_4$  durch  $NH_4$  statt, nach der Gleichung:  $C_4(NO_4)_3N + 4 S_2H_2 = 8 S + C_4(NO_4)_2(NH_4)N + 2 H_2O_2$ . Während das sauerstoffreichere Trinitroacetonitril sehr flüchtig bei gewöhnlicher Temperatur und leichtlöslich in Alkohol und Aether und fast unlöslich in Wasser, ist das wasserstoffreichere Dinitrammonioacetonitril nur wenig flüchtig bei  $140^\circ$ , fast unlöslich in Aether, sehr wenig löslich in Alkohol, aber leichtlöslich in Wasser. (Sein weiteres Verhalten vgl. S. 284.) Aetzendes Kali wirkt in der Siedehitze lebhaft ein; ohne alle Ammoniakentwicklung erhält man beim Erkalten ein gelbes, schön krystallisirtes Salz, löslicher in heifsem Wasser, als in kaltem. Mit wässerigem Ammoniak entsteht ein analoges Salz. Beide Salze zersetzen sich leicht, selbst unter

Knallkure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

Knallsäure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

Wasser, mit Gasentwicklung; das trockene (21,6 pC. Kalium enthaltende) Kalisalz decrepitiert stark. — Beim Vermischen der ammoniakalischen Lösung von Trinitroacetonitril mit salpeters. Silberoxyd entsteht ein gelber, aus heissem Wasser in grossen Nadeln krystallisirender Niederschlag, dessen Analyse zur Formel  $C_4N_{10}H_{14}Ag_3O_{26} = C_4(NO_4)_3NaAg_3O_2(NH_3)_2 + 2NO_6Am$  führte. Wasserfreier, mit Ammoniak gesättigter Aether liefert unter starker Wärmeentwicklung mit Trinitroacetonitril sogleich einen gelben, in Aether unlöslichen Körper, welcher aus Alkohol in langen gelben zerfliesslichen Nadeln krystallisiert. Schischkoff vermuthet, er sei eine Verbindung des angewendeten Nitrils mit 2 Aeq. Ammoniak. — In Berührung mit Wasser (1) färbt sich das Trinitroacetonitril gelb, unter langsamer Entwicklung von Kohlensäure. In der Wärme tritt eine energische Reaction ein, und man erhält endlich eine dunkelgelbe Flüssigkeit, welche beim Verdunsten einen gelben, wohlkrystallisirten Körper hinterlässt, der sich einige Tage unzersetzt erhält, sich wenig in Aether, sehr leicht aber in heissem Alkohol löst und daraus krystallisiert. Die Krystalle scheinen dem System des schiefen symmetrischen Prisma's anzugehören; sie sind nicht ohne Zersetzung flüchtig. Die Analyse führte zur Formel  $C_3H_4N_4O_{12} = C_3(NO_4)_3(NH_4)$ , wonach der Körper sich betrachten lässt als Methylwasserstoff  $C_3H_4$ , worin 3 At. Wasserstoff durch 3  $NO_4$  und das vierte At. Wasserstoff durch  $NH_4$  ersetzt sind. Schischkoff nennt deshalb diesen Körper Ammonium-Trinitromethylür. Seine Bildung geht nach der Gleichung:  $C_3N, C_3(NO_4)_3 + H_4O_4 = C_3O_4 + C_3(NO_4)_3(NH_4)$  vor sich. Löst man Trinitroacetonitril bei gelinder Wärme in starkem Alkohol, so

(1) Erhitzt man Trinitroacetonitril mit Wasser in einer zugeschmolzenen Röhre im Wasserbad, so zersetzt es sich unter heftiger Explosion; unter gewöhnlichem Druck findet bei 100° ohne bedeutende Gasentwicklung eine lebhafte Einwirkung statt.

erhält man ohne alle Kohlensäureentwicklung eine stark gelb gefärbte Flüssigkeit, welche Krystalle von Ammonium-Trinitromethylür absetzt. Aus der Mutterlauge wird auf Zusatz von viel Wasser eine ätherartige Flüssigkeit abgeschieden, welche nicht näher untersucht ist und von welcher Schischkoff vermuthet, sie sei eine Verbindung von Kohlensäure mit Ammonium-Trinitromethylür  $2\text{C}_2\text{O}_4$ ,  $\text{C}_2(\text{NO}_4)_3(\text{NH}_4)$ , analog der Disulfometholsäure  $2\text{S}_2\text{O}_6$ ,  $\text{C}_2\text{H}_3$ , H.

Kohlensäure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

Behandelt man nach Schischkoff (1) das Ammonium-Trinitromethylür mit Kalk, so entwickelt sich schon in der Kälte reichlich Ammoniak; concentrirte Schwefelsäure entwickelt daraus eine Säure, welche mit Ammoniak die ursprüngliche Verbindung mit allen ihren Eigenschaften wieder erzeugt. Die Analyse des durch Schwefelsäure ausgeschiedenen Körpers führte zur Formel  $\text{C}_2\text{HN}_3\text{O}_{12}$  =  $\text{C}_2(\text{NO}_4)_3\text{H}$ . Schischkoff betrachtet ihn als Trinitromethylwasserstoff, und nennt ihn, dem Chloroform entsprechend, *Nitroform*. Das Nitroform ist farblos, unter  $15^\circ$  fest, in Würfeln oder vielleicht in Rhomboëdern krystallisirend, leicht in Wasser mit dunkelgelber Färbung löslich. Es ist sehr brennbar, riecht sehr unangenehm und schmeckt sehr bitter. Rasch erhitzt explodirt es mit Heftigkeit. Unter gewöhnlichem Luftdruck läßt es sich nicht unzersetzt destilliren; bei  $100^\circ$  wird es unter reichlicher Gasentwicklung zerlegt. Die Salze des Nitroforms sind krystallisirbar, schön gelb, explodirend, bisweilen freiwillig unter Gasentwicklung zerfallend. Das wasserfreie Nitroform läßt sich an einem kühlen Orte ohne Zersetzung aufbewahren. Zu seiner Darstellung behandelt man Ammonium-Trinitromethylür mit concentrirter Schwefelsäure, wo sich das Nitroform an der Oberfläche als eine sehr dünnflüssige, beim Erkalten erstarrende Schichte ansammelt; die Schwefelsäure verbindet sich hierbei mit Ammoniak. Das

(1) Compt. rend. XLV, 144; Instit. 1857, 245; Ann. Ch. Pharm. CHII, 364; Chem. Centr. 1857, 685.

Knallsäure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

von der Schwefelsäure getrennte Nitroform wird gereinigt, indem man es zwei- bis dreimal durch Abkühlen krystallisiren läßt und jedesmal das Flüssigbleibende abgießt. Das gelbe krystallinische Salz, welches sich bei Behandlung von Trinitroacetonitril mit Aetzkali bildet, liefert mit concentrirter Schwefelsäure ebenfalls Nitroform.

Das oben (S. 281) als Zersetzungsproduct des Trinitroacetonitrils durch Schwefelwasserstoff erwähnte Dinitrammonioacetonitril,  $N, C_4(NO_4)_2(NH_4)$ , ist, nach weiteren Untersuchungen von L. Schischkoff und A. Rösing (1), obwohl gegen Reagentien völlig neutral sich verhaltend, eine Säure, sofern sein Wasserstoffgehalt theilweise durch Metalle ersetzbar ist. Kocht man seine wässerige Lösung mit Silberoxyd, so krystallisirt aus dem erkaltenden Filtrat ein leicht explodirendes Salz, welches wenig in kaltem, reichlich in heißem Wasser löslich ist. Es hat die Formel  $C_4H_3N_4AgO_8 = NC_4(NO_4)_2(NH_3Ag)$ . Mit concentrirter Kalilauge gekocht liefert das Dinitroammonioacetonitril ohne Ammoniakentwicklung ein Kalisalz, welches wahrscheinlich dem vorstehenden Silbersalze analog zusammengesetzt ist. Hieraus geht hervor, daß das Dinitroammonioacetonitril keine Verbindung von Dinitroacetonitril mit Ammoniak, kein Ammoniaksalz ist; es ist eine Säure, in welcher Wasserstoff durch Ammonium vertreten ist, ohne daß das Product die Eigenschaft eines Ammoniaksalzes hat. Bei Behandlung von Dinitroammonioacetonitril mit concentrirter Schwefelsäure unter zeitweiser Erwärmung im Wasserbade bildet sich nach und nach und unter schwacher Gasentwicklung eine ölige Schichte auf der Säure, mit welcher letzteren Ammoniak in Verbindung getreten ist. Die ölige Schichte krystallisirt in einer Kältemischung in schönen großen Prismen, welche bei gewöhnlicher Temperatur alsbald schmelzen. Die vorläufige Ana-

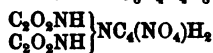
(1) Compt. rend. XLV, 273; Instit. 1857, 290; Ann. Ch. Pharm. CIV, 249; J. pr. Chem. LXXIII, 162.

lyse dieses Körpers, welcher beim Erhitzen explodirt, in Wasser unlöslich, in Ammoniak sehr schwer löslich ist, entsprach annähernd der Formel  $C_{10}N_5HO_8$ . Schischkoff u. Rösing geben als wahrscheinlichen rationellen Ausdruck die Formel  $Cy_3, C_4(NO_4)_2H$ ; die Atomgruppe  $C_4(NO_4)_2H$  wäre in diesem Falle dreiatomig. — Beim Kochen von Dinitroammonioacetonitril mit concentrirter Kalilauge entwickelt sich viel Ammoniak, unter allmäliger Ausscheidung eines in Prismen krystallisirenden, in der Aetzlauge nur wenig löslichen Salzes. Dasselbe löst sich nur wenig in kaltem, reichlich in siedendem Wasser oder Alkohol. Aus diesen Lösungen krystallisirt es in hellgelben, der Pikrinsäure ähnlichen Blättern; es explodirt beim Erhitzen und reagirt neutral. Die Analyse führte zur Formel  $C_{30}H_7N_{13}K_7O_{54}$ , woraus Schischkoff u. Rösing den complicirten Ausdruck  $5(C_4(NO_4)_2HK) + 2NO_6K + H_2O_2$  entwickeln. Die Verbindung zersetzt sich mit verdünnten Säuren unter Gasentwicklung; mit concentrirter Schwefelsäure tritt Explosion ein.

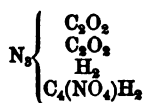
Knallsäure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

Von den vorstehend beschriebenen Thatsachen ausgehend stellt Schischkoff für die Knallsäure und Fulminursäure folgende Formeln auf.

Knallsäure  $C_6N_4H_4O_8$



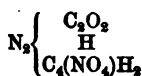
oder



Fulminursäure  $C_6H_2H_2O_8$



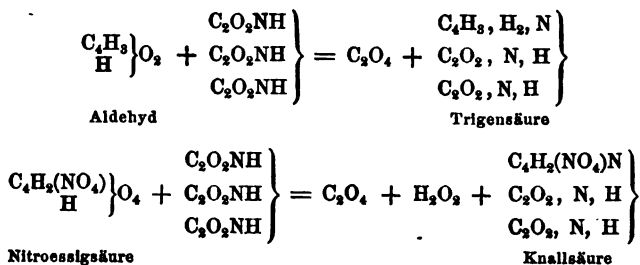
oder



Als weitere Stützen dieser rationellen Formeln betrachtet er: das Zerfallen der Knallsäure in 2 Körper, von welchen der eine 6, der andere 2 At. Kohlenstoff enthält; die Spaltung der Knallsäure in Kohlensäure, Oxalsäure und Ammoniak durch Schwefelsäure; das Verhalten des knalls. Kupferoxyd-Ammoniaks gegen Schwefelwasserstoff; die Existenz zweier Verbindungen des Knall-

Knallsäure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

quecksilbers mit Wasser und mit Jodkalium :  $C_8N_4Hg_4O_8 + H_2O_2$  und  $C_8N_4Hg_4O_8 + KJ$ . Die Formel der Knallsäure erkläre, warum bei gewissen knalls. Salzen die eine Hälfte des Metalls bei Doppelzersetzungen sich verschieden von der anderen Hälfte verhalte. Ein Alkalisalz der einbasischen Fulminursäure liefert beim Kochen mit Quecksilberoxyd (sowie Knallquecksilber bei Einwirkung eines Chloralkalimetalls) eine in Wasser ziemlich lösliche, aber nicht ohne Zersetzung umkrystallisirbare käsige Verbindung, für welche Schischkoff vorläufig die Formel  $C_6N_3H_2NaO_6 + 2HgO$  annimmt. Aus der Auflösung dieses Körpers fällt Kupfer das Quecksilber nicht; mit Salmiak liefert sie eine Fällung von weißem Präcipitat, der alles Quecksilber enthält. Bei nicht überschüssigem Salmiak wird das ursprüngliche fulminurs. Salz wieder gebildet. — Auch bei Vergleichung der Knallsäure mit der Trigensäure ergibt sich eine Analogie in der Zusammensetzung und Bildung. Die Trigensäure  $2 \begin{smallmatrix} Cy \\ H \end{smallmatrix} \{ O_2 + N \begin{smallmatrix} H_2 \\ C_4H_3 \end{smallmatrix} \}$  verhält sich zum Biuret  $2 \begin{smallmatrix} Cy \\ H \end{smallmatrix} \{ O_2 + NH_3$  wie die Natanson'sche Base  $N \begin{smallmatrix} H_2 \\ C_4H_3 \end{smallmatrix}$  zum Ammoniak. Wie die Trigensäure durch Einwirkung von 3 Aeq. Cyansäure auf 1 Aeq. Aldehyd entsteht, so erzeugt sich die Knallsäure durch eine analoge Reaction :



Bei der Einwirkung der Salpetersäure auf den Alkohol wäre danach zu unterscheiden : die Bildung von Essig-

säure und salpetriger Säure; die Bildung von Nitroessigsäure; die Bildung von Cyansäure und endlich die Umsetzung dieser beiden letzteren nach der Gleichung. Die Entstehung der Cyansäure erklärt Schischkoff durch eine Reduction der salpetrigen Säure durch den Kohlenstoff und Wasserstoff des Alkohols.

Knallsäure  
und davon  
sich ableitende  
Verbindungen.

In einer späteren (1858 erfolgten) Mittheilung (1), welche wir der Uebersichtlichkeit halber schon jetzt hier anfügen, beharrt Kekulé mit Beziehung auf die oben besprochene Ansicht Schischkoff's über die Constitution der Knallsäure und Fulminursäure (Isocyanursäure) bei der von ihm angenommenen Formel  $C_2(NO_4)CyHg_3$ , für das Knallquecksilber. Abgesehen von der Thatsache, daß beim Erhitzen mit Natronkalk aus dem Knallquecksilber nicht  $\frac{3}{4}$  (7,4 pC.) seines Stickstoffgehalts — wie die Schischkoff'sche Formel voraussetzen liefse — als Ammoniak entwickelt werde, sondern nur 6,2 pC. (etwas mehr als die Hälfte (4,9 pC.)), findet Kekulé in dem Verhalten des Broms zum Knallquecksilber eine weitere Stütze seiner Formel, sofern hierbei neben Bromquecksilber ein Körper entsteht, welcher das Cyan noch enthält, und welcher die Formel  $C_2(NO_4)CyBr_2$  besitzt, welcher also als Knallquecksilber betrachtet werden kann, worin das Quecksilber durch Brom ersetzt ist. — Versetzt man unter Wasser befindliches Knallquecksilber mit Brom, bis die Farbe des letzteren nicht mehr verschwindet, und destillirt dann, so geht mit den Wasserdämpfen ein nach Chlorpikrin riechendes Oel über, welches wahrscheinlich Brompikrin und einen in der Kälte oder beim Verdunsten in farblosen Krystallen daraus anschließenden Körper enthält. Für diesen Körper wurde die obige Formel gefunden. Kekulé nennt ihn *Dibromnitroacetoniiril* oder *Cyandibrompikrin*. In Wasser

(1) Ann. Ch. Pharm. CV, 279; Anzeige der Resultate Chem. Centr. 1858, 269.



Knallsäure  
und davon  
sich ablei-  
tende Ver-  
bindungen.

ist er ganz unlöslich; aus der Lösung in Aether oder Alkohol erhält man ihn in wohlausgebildeten glänzenden Krystallen, welche schon bei gewöhnlicher Temperatur die Augen stark angreifende Dämpfe entwickeln, bei 50° schmelzen und bei 130 bis 135° unter gleichzeitiger Zersetzung ins Sieden kommen. Bei stärkerem Erhitzen der Dämpfe erfolgt Explosion. Durch Kochen mit Kali und Eisenoxydoxydulsalz läßt sich der Cyangehalt nachweisen. Bei einem großen Ueberschuß an Brom liefert das Knallquecksilber weniger Cyandibrompikrin; auch verwandelt sich letzteres bei Behandlung mit Brom oder Chlor in öartiges Brom- oder Chlorpikrin. Bringt man Jod zu in Alkohol vertheiltem Knallquecksilber, so entsteht Quecksilberjodid und aus der alkoholischen Lösung setzen sich beim Verdunsten, neben letzterem, jodhaltige, dem Chlorpikrin ähnlich riechende Krystalle ab. Eine concentrirte wässerige Lösung von fulminurs. Kali erwärmt sich auf Zusatz von Brom unter reichlicher Entwicklung von Kohlensäure und gleichzeitiger Ausscheidung von öartigen Tropfen, welche in dem Fall Krystalle von Cyandibrompikrin absetzen, wenn kein Ueberschuß an Brom angewendet wurde. Kekulé schließt aus der Entwicklung von Kohlensäure hierbei, daß die Fulminursäure eine complexere Zusammensetzung habe, als die Knallsäure. Enthielte letztere — wie dieß Schischkoff annimmt (vgl. S. 285) — 2 At. Cyansäure, die Fulminursäure aber nur 1 At. Cyansäure auf 1 At. Nitroacetonitril, so müßte aus Knallquecksilber bei Behandlung mit Brom mehr Kohlensäure als aus fulminurs. Salz gebildet werden, was nicht stattfindet.

Fulminursäure.

Rammelsberg (1) hat die Krystallform mehrerer fulminurs. Salze bestimmt. Für das monoklinometrisch krystallisirende *fulminurs. Kali*, welches die Flächen  $\infty P$ .  $\infty P \infty . 0P . + P \infty . - P \infty . - 2P$  zeigt (die Krystalle

(1) In der S. 5 angef. Schrift, 173. Frühere Bestimmungen der Form des Kali- und des Ammoniaksalzes vgl. in Jahresber. f. 1855, 452.

sind in der Richtung der Orthodiagonale prismatisch ausgebildet), fand er das Verhältniß der Klinodiagonale zur Orthodiagonale zur Hauptaxe = 1,8704 : 1 : 2,3113, den Winkel der geneigten Axen =  $83^{\circ}32'$ , die Neigung  $\infty P$  :  $\infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $56^{\circ}34'$ ,  $OP$  :  $\infty P$  =  $93^{\circ}4'$ ,  $OP$  :  $+ P \infty$  =  $125^{\circ}2'$ ,  $OP$  :  $- P \infty$  =  $132^{\circ}51'$ . Für das mit dem vorhergehenden Salze isomorphe *fulminurs. Ammoniak* bestimmte er das Axenverhältniß = 1,8205 : 1 : 2,4015, den Winkel der geneigten Axen =  $79^{\circ}6'$ ; die gleichfalls in Richtung der Orthodiagonale prismatisch ausgebildeten Krystalle sind an den Enden oft durch  $- P$  zugespitzt; es ist  $OP$  :  $+ P \infty$  =  $120^{\circ}6'$ ,  $OP$  :  $- P \infty$  =  $133^{\circ}58'$ ,  $- P$  :  $- P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $74^{\circ}42'$ . Der *fulminurs. Baryt* zeigt gleichfalls in Richtung der Orthodiagonale prismatisch ausgebildete monoklinometrische Krystalle, mit den Flächen  $\infty P$  .  $+ P \infty$  .  $- P \infty$  .  $OP$  . ( $P \infty$ ), dem Verhältniß der Klinodiagonale zur Orthodiagonale zur Hauptaxe = 2,032 : 1 : 2,348, dem Winkel der geneigten Axen =  $72^{\circ}27'$ , der Neigung  $\infty P$  :  $\infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $54^{\circ}36'$ ,  $OP$  :  $\infty P$  =  $97^{\circ}57'$ ,  $OP$  :  $+ P \infty$  =  $120^{\circ}36'$ ,  $OP$  :  $- P \infty$  =  $140^{\circ}45'$ ,  $OP$  : ( $P \infty$ ) =  $114^{\circ}0'$ . Die gleichfalls monoklinometrischen Krystalle des *fulminurs. Strontians* zeigen die Combination  $+ P$  .  $- P$  .  $OP$  .  $\infty P \infty$ , das Verhältniß der Klinodiagonale zur Orthodiagonale zur Hauptaxe = 2,718 : 1 : 3,458, den Winkel der geneigten Axen =  $82^{\circ}50'$ , die Neigung  $+ P$  :  $+ P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $47^{\circ}42'$ ,  $- P$  :  $- P$  daselbst =  $53^{\circ}4'$ ,  $+ P$  :  $- P$  im orthodiagonalen Hauptschnitt =  $140^{\circ}49'$ , im basischen =  $149^{\circ}28'$ ,  $OP$  :  $+ P$  =  $102^{\circ}57'$ ,  $OP$  :  $- P$  =  $107^{\circ}35'$ .

Fulminursäure.

Im Anschluß an die im Jahresber. f. 1856, 446 mitgetheilten Analysen oxals. Salze geben A. Souchay und

Säuren und dahin Gehöriges. Oxalsäure.

**Oxalsäure.** E. Lenfsen (1) die weiteren Resultate ihrer Untersuchungen über diese Salze. — Aus löslichen Strontiansalzen fällt oxals. Ammoniak in der Kälte *neutralen oxals. Strontian*,  $2\text{SrO}, \text{C}_4\text{O}_6 + 5\text{HO}$ , als lockeres weisses Pulver, löslich in 12000 Theilen kalten Wassers, sehr wenig löslich in concentrirter heisser Oxalsäure, ziemlich löslich in Ammoniaksalzen. Bei Anwendung von oxals. Kali erhält man ein kalihaltiges Salz. Bei  $60^\circ$  verliert das Salz (mit 5 At. Wasser) 1 Atom, bei  $100^\circ$  zwei weitere Atome Wasser; die beiden letzten Atome entweichen erst bei  $150^\circ$ . Fällt man eine siedende Lösung von salpeters. Strontian mit oxals. Ammoniak und kocht den Niederschlag längere Zeit mit der Flüssigkeit, so erhält man ein Salz von der Formel  $2\text{SrO}, \text{C}_4\text{O}_6 + 2\text{HO}$ , welches bei  $100^\circ$  kein Wasser verliert. Das von Wicke (2) beschriebene Salz  $2\text{SrO}, \text{C}_4\text{O}_6 + 6\text{HO}$  konnten Souchay und Lenfsen nicht erhalten; sie <sup>ver</sup> Vermuthen, er habe ein Gemenge von saurem und neutralem Salz analysirt, wie man es durch Fällung einer concentrirten Lösung von Oxalsäure mit wenig salpeters. Strontian oder Chlorstrontium erhalte. Der Strontiangehalt mehrerer in dieser Weise in Krystallrinden erhaltenen Präparate sprach für die Existenz eines Doppelsalzes von der Formel  $2\text{SrO}, \text{C}_4\text{O}_6 + \text{SrO}, \text{HO}, \text{C}_4\text{O}_6 + 4\text{HO}$ . Reiner *saurer oxals. Strontian*,  $\text{SrO}, \text{HO}, \text{C}_4\text{O}_6 + 2\text{HO}$ , wurde einmal beim Vermischen einer ziemlich concentrirten Lösung von Chlorstrontium mit 1 bis 2 Volumen starker Salzsäure und 3 bis 4 Volumen bei  $60^\circ$  gesättigter Oxalsäurelösung erhalten. Nach mehrtägigem Stehen bei  $0^\circ$  schieden sich neben Oxalsäure und neutralem Salz Krusten des sauren Salzes in meist drusenförmig verwachsenen säulenförmigen stark glänzenden Krystallen

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 35, 41 u. CIII, 308; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 295; LXXIII, 42; Chem. Centr. 1857, 519 (auch einen Theil der schon im Jahresber. f. 1856 mitgetheilten Resultate enthaltend) u. 928.

— (2) Jahresber. f. 1854, 387.

mit pyramidalen Endflächen aus. Die Krystalle verwitterten an der Luft und zerfielen mit Wasser in Oxalsäure und neutrales Salz. — *Oxals. Quecksilberoxyd*,  $2\text{HgO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6$ , erhält man rein, als amorphes weißes Pulver, beim Zusetzen einer Lösung von salpeters. Quecksilberoxyd zu überschüssig bleibender Oxalsäure, oder bei längerem Digestiren von gelbem Quecksilberoxyd mit Oxalsäure. Es ist leicht löslich in Salzsäure, schwieriger in kalter Salpetersäure, unlöslich in Oxalsäure; von kohlen. und phosphors. Natron wird es zersetzt. Beim Erhitzen mit Salmiaklösung zerfällt es unter Kohlensäureentwicklung in oxals. Ammoniak und Quecksilberchlorür. Beim vorsichtigen Erhitzen im Oelbade auf  $162^\circ$  verzischt das Salz, indem reines weißes oxals. Quecksilberoxydul bleibt; in höherer Temperatur erhält man nur Kohlensäure und metallisches Quecksilber. Das trockene Salz explodirt stark gerieben mit heftigem Knall. Ein saures Oxydsalz existirt nicht. — *Oxals. Quecksilberoxyd-Kali*,  $\text{HgO}$ ,  $\text{KO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 2\text{HO}$ , bildet sich beim Eintragen von frisch gefälltem oxals. Quecksilberoxyd in eine concentrirte siedende Lösung von neutralem oxals. Kali; aus dem Filtrat krystallisirt das Doppelsalz in kleinen weißen, schön irisirenden Krystallschuppen, die unter dem Mikroskop als quadratische Säulen erscheinen. Es wird durch Wasser zersetzt; bei  $100^\circ$  wird es unter Wasserverlust schwarz; auch im Lichte erleidet es eine Zersetzung. In oxals. Natron ist das oxals. Quecksilberoxyd unlöslich. In derselben Weise wie das Kalidoppelsalz erhält man *oxals. Quecksilberoxyd-Ammoniumoxyd*,  $\text{HgO}$ ,  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 2\text{HO}$ , in weißen, am Lichte und in der Wärme leicht zersetzbaren mikroskopischen Säulchen. — Das *oxals. Manganoxydul*, durch Fällung eines Manganoxydulsalzes mit Oxalsäure oder Digestion von kohlen. Manganoxydul mit der Säure erhalten, hat nach Souchay u. Lenfsen die Formel  $2\text{MnO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 5\text{HO}$ . Es löst sich in 2460 Th. kalten und 1250 Th. siedenden Wassers. Eine Spur von oxals. Kali oder Ammoniak vermehrt die

**Oxalsäure.** Löslichkeit sehr. Das bei 100° getrocknete Salz ist wasserfrei, wie auch Liebig (1) angiebt (2). — *Oxals. Manganoxydul-Kali*,  $\text{MnO}$ ,  $\text{KO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 2\text{HO}$ , erhält man beim Eintragen von oxals. Manganoxydul in eine siedende concentrirte Lösung von oxals. Kali und Erkalten des Filtrats in röthlichen Krusten. Bei 100° verliert das Salz alles Wasser. Aus einer Lösung von oxals. Manganoxydul in oxals. Natron scheiden sich Krystallkrusten von wechselndem Mangan Gehalt ab. — Mit oxals. Ammoniak bildet das oxals. Manganoxydul eine Reihe von Doppelsalzen, analog den Magnesiadoppelsalzen, für welche Souchay und Lenfsen die allgemeine Formel  $x\text{MnO}$ ,  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 2\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 8\text{HO}$  aufstellen. Je nach der Verdünnung und dem Verhältniß der näheren Bestandtheile bildet sich ein anderes dieser Doppelsalze. Ein dem Kalidoppelsalz entsprechendes Salz, von der Formel  $\text{MnO}$ ,  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 2\text{HO}$ , erhält man ganz wie dieses, in mikroskopischen quadratischen Prismen; aus dessen Mutter-

(1) Jahresber. f. 1855, 879. — (2) Auch H. Croft (Chem. Gaz. 1857, 62; J. pr. Chem. LXXIII, 59; Pharm. Centr. 1857, 233) hat oxals. Manganoxydul auf verschiedene Weise dargestellt und analysirt, um Aufschluß zu erhalten über den von Graham (L. Gmelin's Handb. d. Chemie IV, 848) einerseits (mit 3 At. = 24,16 pC.), von Hausmann und Löwenthal (Jahresber. f. 1853, 409) andererseits (mit 2 At.) verschieden angegebenen Wassergehalt dieses Salzes. Durch Fällung concentrirter und heißer Auflösungen von schwefels. Manganoxydul mit Oxalsäure erhält man einen weißen körnigen Niederschlag, der bei 100° nichts an Gewicht verliert und nach der Formel  $\text{MnO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6$ , 2 HO zusammengesetzt ist. In einer Auflösung von schwefels. Manganoxydul in 30 Th. Wasser erzeugt Oxalsäure einen schwach violetten Niederschlag, der in einigen Tagen weiß und körnig wird und dieselbe Zusammensetzung besitzt. Fällt man schwefels. Manganoxydul (in 30 oder 100 Th. Wasser gelöst) mit oxals. Kali, so erhält man einen blaufioletten krystallinischen, der Benzoesäure ähnlichen Niederschlag, welcher bei gewöhnlicher Temperatur an der Luft unveränderlich ist. Er hat die Formel  $\text{MnO}$ ,  $\text{C}_2\text{O}_3$ , 3 HO. Bei 100° verliert er 1 At. Wasser und wird weiß. Bei längerem Erhitzen dieses Salzes an der Luft erhält man rothes krystallinisches Manganoxyd.

lauge scheiden sich in der Kälte Krystallrinden von der Formel  $2(\text{MnO}, \text{NH}_4\text{O}, \text{C}_4\text{O}_6) + 2\text{NH}_4\text{O}, \text{C}_4\text{O}_6 + 8\text{HO}$  ab und die Mutterlauge dieses letzteren Salzes liefert warzige Krystallrinden, entsprechend der Zusammensetzung  $\text{MnO}, \text{NH}_4\text{O}, \text{C}_4\text{O}_6 + 2(2\text{NH}_4\text{O}, \text{C}_4\text{O}_6) + 8\text{HO}$ . Bei langem Stehen scheidet sich nochmals aus der Mutterlauge ein Salz  $\text{MnO}, \text{NH}_4\text{O}, \text{C}_4\text{O}_6 + 3(2\text{NH}_4\text{O}, \text{C}_4\text{O}_6) + 8\text{HO}$  ab. Alle diese Doppelsalze werden von Wasser zersetzt, verwittern an der Luft und sind, je nach dem Mangangehalt, röthlich oder weiß; die manganreicheren bilden Prismen, die anderen Krystallrinden oder Warzen. — Fügt man oxals. Manganoxydul zu einer siedenden Lösung von oxals. Ammoniak bis zur Sättigung, filtrirt und mischt Ammoniak zu, bis die Flüssigkeit darnach riecht, so fällt ein weißes oder schwach grünliches Krystallmehl nieder, welches nach der Formel  $2\text{MnO}, \text{C}_4\text{O}_6 + \text{NH}_3 + 6\text{HO}$  zusammengesetzt ist. Winkelblech hatte diese Verbindung früher mit anderem Resultate untersucht. Sie zersetzt sich mit Wasser und wird braun, unter Sauerstoffaufnahme; der ganze Wassergehalt entweicht bei  $100^\circ$ . — *Oxals. Quecksilberoxydul*,  $2\text{Hg}_2\text{O}, \text{C}_4\text{O}_6$ , erhält man durch Fällung von salpeters. Quecksilberoxydul mit überschüssiger Oxalsäure als weißen Niederschlag, unauflöslich selbst in heißem Wasser. Bei Digestion von Quecksilberoxydul mit Oxalsäure in der Wärme entsteht oxals. Quecksilberoxyd und metallisches Quecksilber; gerade so zerfällt das Oxydulsalz bei  $100^\circ$ , in Folge des Gehaltes an hygroskopischem Wasser; das (S. 291) bei  $164^\circ$  aus Oxydsalz entstehende wasserfreie oxals. Quecksilberoxydul zerfällt erst bei  $175^\circ$ . In Oxalsäure ist das Salz unlöslich, in heißer Salpetersäure leicht löslich; in Cyan- und Schwefelcyankalium löst es sich leicht beim Erwärmen, unter Abscheidung von Metall; auch in Ammoniaksalzen ist es etwas löslich. Beim Erwärmen mit oxals. Kali, -Natron oder -Ammoniak entstehen oxals. Quecksilberoxyd-Doppelsalze, unter Abscheidung von Metall. Beim Schlagen verhält es sich wie das

Oxalsäure.

**Oxalsäure.** oxals. Quecksilberoxyd. Das grauschwarze Pulver, welches durch Einwirkung von Ammoniak auf oxals. Quecksilberoxydul entsteht, hat keine constante Zusammensetzung; Harff hat dafür die Formel  $3\text{Hg}_2\text{O}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{C}_2\text{O}_3$  gegeben. — *Oxals. Silberoxyd.* Aus salpeters. Silberoxyd wird durch Oxalsäure fast alles Silber als weißer krystallinischer Niederschlag gefällt, der sehr wenig löslich in kaltem, etwas löslicher in heißem Wasser, ganz unlöslich in Aether und Alkohol ist. Das Salz löst sich leicht in Ammoniak und kohlens. Ammoniak; die Lösung wird am Lichte dunkelbraun und liefert beim langsamen Verdunsten im Dunkeln das Salz in großen, harten, glänzenden Säulen. Es ist wasserfrei =  $2\text{AgO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6$ , zersetzt sich zwischen 110 und 150° und detonirt beim plötzlichen Erhitzen. Mit oxals. Alkalien, worin das Salz unlöslich ist, bildet es keine Doppelsalze. Leitet man über trockenes oxals. Silberoxyd wasserfreies Ammoniak, so schwillt das Salz schwammartig auf, unter Bildung einer in Wasser leicht löslichen, alkalisch reagirenden Verbindung von der Formel  $2\text{AgO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 4\text{NH}_3$ . Säuren scheiden aus dieser Verbindung wieder oxals. Silberoxyd ab. Versetzt man eine heiße Lösung von Cyanquecksilber mit oxals. Silberoxyd und dann mit Ammoniak im Ueberschuß, so scheidet sich zuerst oxals. Quecksilber und aus dem Filtrat perlmutterglänzende Blätter der Verbindung  $2\text{AgCy} + \text{NH}_3$  ab. — *Oxals. Cadmiumoxyd*,  $2\text{CdO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 6\text{HO}$ . Das wasserfreie Salz entsteht als weißes amorphes Pulver durch Digestion von kohlens. Cadmiumoxyd mit Oxalsäure. Aus Chlorcadmium fällt Oxalsäure oder oxals. Ammoniak einen weißen, aus mikroskopischen tafelförmigen Krystallen bestehenden Niederschlag von obiger Zusammensetzung. Marchand hatte nur 4 At. Wasser in dem Salze gefunden. Es ist in 13000 Th. kalten und 11000 Th. siedenden Wassers löslich, nur wenig löslicher in Essigsäure und Oxalsäure, leichtlöslich in Mineralsäuren, Ammoniak und Ammoniaksalzen. Die Angabe von Marchand, daß das

Salz bei  $340^{\circ}$  Cadmiumsuboxyd  $\text{Cd}_2\text{O}$  hinterlasse, fanden Souchay und Lenfsen, wie schon A. Vogel, nicht bestätigt; es bleibt ein grüngelbes, aus Cadmiumoxyd und Metall bestehendes Pulver. — *Oxals. Cadmiumoxyd-Kali*,  $\text{CdO}$ ,  $\text{KO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 2\text{HO}$ , erhält man durch Sättigen einer siedenden Lösung von oxals. Kali mit oxals. Cadmiumoxyd. Es setzt sich aus dem Filtrat in mikroskopischen Quadratocäedern ab, welche bei  $100^{\circ}$  den Wassergehalt verlieren und durch Wasser zersetzt werden. Das Natron-doppelsalz,  $\text{CdO}$ ,  $\text{NaO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 2\text{HO}$ , wird in derselben Weise erhalten. — Ammoniakdoppelsalze existiren mehrere. Ein Salz von der Formel  $2\text{CdO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6 + 2\text{NH}_3 + 4\text{HO}$  krystallisirt aus mit oxals. Cadmiumoxyd gesättigtem Ammoniak in Nadeln, welche an der Luft Ammoniak verlieren. Ein zweites Salz von der Formel  $2(\text{CdO}$ ,  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6) + 5(2\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6) + 18\text{HO}$  scheidet sich in mikroskopischen Krystallen aus, wenn eine in der Siedhitze mit oxals. Cadmiumoxyd gesättigte Lösung von oxals. Ammoniak nach dem Filtriren mit dem gleichen Vol. Wasser verdünnt wird. Beim Erkalten ohne Wasserzusatz erhält man harte Krystallkrusten von der Formel  $2(\text{CdO}$ ,  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6) + 7(2\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6) + 22\text{HO}$ . Das von Rammelsberg (1) untersuchte Doppelsalz hat nach der Ansicht von Souchay und Lenfsen die Formel  $2(\text{CdO}$ ,  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6) + 3(2\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6) + 14\text{HO}$ . Alle diese Doppelsalze werden durch Wasser unter Ausscheidung von oxals. Cadmiumoxyd zersetzt; sie sind leichtlöslich in Ammoniak, unlöslich in Weingeist.

Senarmont fand, wie Rammelsberg (2) mittheilt, die Krystalle des *oxals. Beryllerde-Ammoniaks*  $\text{BeO}$ ,  $\text{C}_2\text{O}_3 + \text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_2\text{O}_3$  (3) rhombisch, mit den Flächen  $\infty \bar{P} \infty$  .  $\infty \bar{P} \infty$  .  $0P$  .  $P$  .  $2P$  .  $\infty P$  .  $\bar{P} \infty$  .  $\bar{P} \infty$  .  $2\bar{P} \infty$  .  $4\bar{P} \infty$ , dem Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe = 0,8759 :

(1) Jahresber. f. 1855, 465. — (2) In der S. 5 angef. Schrift, 119.

— (3) Vgl. Jahresber. f. 1855, 360.



1 : 1,7413, und den Neigungen  $P : P$  im brachydiagonalen Hauptschnitt =  $121^{\circ}0'$ , im makrodiagonalen =  $111^{\circ}34'$ , im basischen =  $96^{\circ}44'$ ,  $2P : 2P$  in diesen drei Hauptschnitten =  $105^{\circ}56'$ ,  $93^{\circ}10'$ ,  $132^{\circ}4'$ ,  $\infty P : \infty \bar{P} \infty = 138^{\circ}47'$ ,  $OP : \bar{P} \infty = 143^{\circ}27'$ ,  $OP : \bar{P}' \infty = 139^{\circ}45'$ .

Oxamid.

C. Bertagnini (1) hat in Folge der Versuche von Church (2) über die Zersetzung der Aetheroxalsäure beim Erhitzen mit Glycerin, wobei sich Ameisensäure bildet, das Verhalten des Oxamids unter denselben Umständen untersucht. Mit der zehnfachen Menge entwässerten Glycerins gemengtes Oxamid bleibt beim Erhitzen auf 100 bis  $120^{\circ}$  unverändert; gegen  $180^{\circ}$  sublimirt reines kohlen. Ammoniak. Für sich selbst erhitzt erleidet das Oxamid bei  $180^{\circ}$  keine Veränderung. Beim Erhitzen von Oxamid mit wasserfreier Phosphorsäure entwickelt sich Cyangas neben Kohlenoxyd und Kohlensäure. Nimmt man auf 1 Th. Oxamid 8 Th. oder mehr Phosphorsäure und erhitzt im Oelbade, so zersetzt sich das Gemenge ohne Schwärzung und Aufblähen. Bei 120 bis  $130^{\circ}$  beginnt die Gasentwicklung, zwischen 150 und  $160^{\circ}$  ist dieselbe ziemlich lebhaft und regelmässig. Bei Anwendung von 8 Th. Phosphorsäure enthielt das Gasgemenge 82,7 Vol. Cyan, 6,1 Vol. Kohlenoxyd und 11,2 Vol. Kohlensäure; bei 16 Th. Säure 71,2 Vol. Cyan, 9,1 Vol. Kohlenoxyd und 19,7 Vol. Kohlensäure. Erhitzt man 1 Th. Oxamid mit 10 bis 12 Th. geschmolzenem und gepulvertem Chlorzink, so tritt bei 260 bis  $270^{\circ}$  Einwirkung ein; das Gemenge schmilzt unter Entwicklung eines Gases, welches auf 75,5 Vol. Kohlensäure 22,9 Vol. Kohlenoxyd und 1,6 Vol. Cyan enthält.

Oxaminsäure.

*Oxamins.* Ammoniak  $NH_4O$ ,  $C_4H_5NO_5$  krystallisirt nach Senarmont, wie Rammelsberg (3) mittheilt, monoklinometrisch, mit den Flächen  $\infty P.(\infty P 2).(\infty P \infty).OP$ ;

(1) Cimento V, 55; im Auss. Ann. Ch. Pharm. CIV, 175. —

(2) Jahresber. f. 1856, 488. — (3) In der S. 5 angef. Schrift, 182.

es ist das Verhältniß der Klinodiagonale zur Orthodiagonale =  $0,6489 : 1$ , die Neigung der Klinodiagonale zur Hauptaxe =  $64^{\circ}23'$ , die Neigung  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $119^{\circ}20'$ ,  $(\infty P 2) : (\infty P 2)$  daselbst =  $81^{\circ}2'$ ,  $OP : \infty P = 111^{\circ}55'$ .

C. Wirz (1) hat unter Will's Leitung die Säuren Der Oxalsäure homologe Säuren. untersucht, welche durch Einwirkung von Salpetersäure auf die festen fetten Säuren des Cocosnufsöls entstehen. Die Behandlung von mehreren Pfunden der fetten Säuren mit Salpetersäure wurde so lange (mehrere Wochen) fortgesetzt, bis keine Oxydation mehr statt fand und die Masse zu einem weißen Krystallbrei erstarrte. Dieser zerfiel mit Wasser in eine Lösung mehrerer Glieder der zweibasischen Säurereihe  $C_nH_{n-2}O_8$  und in einen schweren öligen Körper, auf welchen wir S. 300 wieder zurückkommen. Aus der sauren Lösung wurden die einzelnen Säuren durch fractionirte Krystallisation aus Wasser, zuletzt aus Alkohol, so weit thunlich rein dargestellt und dieselben durch fractionirte Fällung der Silbersalze und deren Analyse identificirt. Um bei der Krystallisation aus Alkohol die Bildung zusammengesetzter Aether zu vermeiden, wurde die in gelinder Wärme bereitete alkoholische Lösung vor dem Eindampfen mit Wasser verdünnt. Es gelang Wirz in dieser Weise, außer den schon mit Sicherheit bekannten Gliedern der Säurereihe  $C_nH_{n-2}O_8$ , wie Korksäure, Pimelinsäure, Adipinsäure und Bernsteinsäure, ein neues, zwischen der Fettsäure und Korksäure stehendes Glied dieser Reihe aufzufinden und endlich die angezweifelte Existenz der Lipinsäure festzustellen. Oxalsäure oder die zwischen dieser und der Bernsteinsäure stehende Säure war nicht vorhanden. Die neue der Korksäure nahe stehende Säure nennt Wirz *Lepargylsäure*; sie ist dieselbe, welche Buckton (vgl. S. 303) als Oxydationsproduct des chinesischen Wachses

(1) Ann. Ch. Pharm. CIV, 257; im Auss. Chem. Centr. 1858, 248; J. pr. Chem. LXXIII, 268.

Der Oxal-  
säure homo-  
loge Säuren.

aufgefunden und *Anchoinsäure* genannt hat. Sie wurde von Wirz aus der gewöhnlich für Korksäure gehaltenen ersten körnigen Krystallisation des Oxydationsproducts der fetten Säuren des Cocosnufsöls durch Salpetersäure dargestellt, und zwar durch so lange wiederholtes Umkrystallisiren der zuerst anschießenden Säureportionen, bis das daraus bereitete Silbersalz der von Wirz für die Lepargylsäure ermittelten Formel  $C_{18}H_{16}O_8$  entsprach (1). Die so gewonnene Säure bildet kleine runde, der Korksäure ähnliche, jedoch härtere Körnchen; nach dem Schmelzen erstarrt sie zu einer perlmutterglänzenden Masse, während die Korksäure strahlig, durchsichtig und krystallinisch erstarrt. Sie ist schwerer löslich in Wasser als Korksäure; 100 Th. Wasser von  $18^\circ$  lösen 0,46 Th. Säure. Bei  $115^\circ$  schmilzt die Säure theilweise, bei  $124^\circ$  vollständig. Das Silbersalz ist  $C_{18}H_{14}Ag_2O_8$ ; das Barytsalz,  $C_{18}H_{14}Ba_2O_8$ , durch Sättigen der Säure mit frisch gefälltem kohlen. Baryt erhalten, bildet eine weiße, porcellanartige Masse; der Aethyläther  $C_{18}H_{14}(C_2H_5)_2O_8$ , durch Behandlung einer alkoholischen Lösung der Säure mit salzs. Gas, dargestellt, ist eine gelblich gefärbte, schwach nach Reinetten riechende, nicht ohne Zersetzung destillirbare Flüssigkeit.

Lipinsäure.

Für die Lipinsäure findet Wirz die Formel  $C_{10}H_8O_8$ . Laurent, welcher sie entdeckte (2), nahm  $C_{10}H_8O_{10}$  an, und Gerhardt hielt sie später für Bernsteinsäure (3). Sie bildet aus Wasser krystallisirt durchscheinende Krusten, aus nebeneinander liegenden Warzen bestehend, die wieder ihrerseits aus kleinen Prismen sich zusammensetzen; in

(1) Aether löst, nach Versuchen von Wirz, aus einem solchen Säuregemenge vorzugsweise die Glieder von höherem Atomgewicht auf. Er erhielt in dieser Weise aus der ersten ätherischen Lösung der rohen Korksäure geringe Mengen einer bei  $98^\circ$  schmelzbaren Säure, deren Analyse der Formel  $C_{30}H_{18}O_{10}$  (Laurent's Azelaänsäure) entsprach. — (2) Ann. ch. phys. [2] LXVI, 169. — (3) Die von Arppe (Jahresber. f. 1855, 468) als Zersetzungsproduct der Fettsäure durch Salpetersäure beschriebene Oxypropylsäure hält Wirz für Pimelinsäure.

concentrirter Lösung bilden sich häufig kranzförmig vereinigte halbkugelige Warzen. Die Säure ist destillirbar unter Wasserverlust und sublimirt dann, schon bei 100°, in langen glänzenden Nadeln; bei öfterer Destillation geht sie in wasserfreie Säure über. Ihr Schmelzpunct liegt bei 151° C. Wirz analysirte aufser der Säure das Silbersalz  $C_{10}H_6Ag_2O_8$ , das Kalksalz  $C_{10}H_6Ca_2O_8 + 2HO$ , das in flachen rhombischen Säulen krystallisirende Natronsalz  $C_{10}H_6Na_2O_8 + 12 HO$  und das Kupfersalz  $C_{10}H_6Cu_2O_8$ . Letzteres wurde nur durch Kochen von kohle. Kupferoxyd mit der Säure und Erhitzen der sich beim Verdampfen bildenden grünen Krystallschuppen auf 150 bis 200° zur Verjagung unverbundener Säure als neutrales Salz erhalten (1).

Die Reihe der zweibasischen Säuren  $C_nH_{n-2}O_8$  besteht nun aus folgenden Gliedern :

		Schmelzp.	100 Th. Wasser lösen
Oxalsäure	$C_2H_2O_8$	—	—
fehlt	$C_6H_4O_8$	—	—
Bernsteinsäure	$C_8H_6O_8$	180°	20 (b. 10°)
Lipinsäure	$C_{10}H_6O_8$	151°	10,56 (b. 18°)
Adipinsäure	$C_{12}H_{10}O_8$	140°	7,78 "
Pimelinsäure	$C_{14}H_{12}O_8$	130°	2,56 "
Korksäure	$C_{16}H_{14}O_8$	124°	1,04 "
Lepargylsäure	$C_{18}H_{16}O_8$	118°	0,46 "
Fettsäure	$C_{20}H_{18}O_8$	127°	•

Wie aus dieser Zusammenstellung ersichtlich, nimmt die Löslichkeit mit der Höhe des Atomgewichts ab; das gleiche gilt für den Schmelzpunct der mittleren Glieder, ohne dafs jedoch eine Regelmäfsigkeit für die Zusammensetzungsdifferenz  $C_2H_2$  erkennbar wäre. Wirz hat noch

(1) Wirz hebt hervor, dafs die Pyroweinsäure zwar dieselbe empirische Formel  $C_{10}H_6O_8$  wie die Lipinsäure habe, aber in schiefen Prismen mit rhombischer Basis, die Lipinsäure nur in Warzen krystallisire; dafs ferner die in Wasser viel löslichere Pyroweinsäure bei 110° schmelze und ihr Ammoniumsalz durch Chlorcalcium weifs krystallinisch gefällt werde, das lipins. Ammoniak aber damit keinen Niederschlag gebe.

**Lipinsäure.** das Verhalten der Ammoniaksalze der mittleren Glieder dieser Säurereihe gegen einige Metallsalze studirt. So werden die Ammoniaksalze der Lepargylsäure, Korksäure, Pimelinsäure, Adipinsäure, Lipinsäure und Bernsteinsäure alle durch Eisenchlorid gefällt, mit Chlorbaryum entsteht der Niederschlag erst auf Zusatz von Alkohol; von schwefels. Kupferoxyd wird Lepargylsäure, Korksäure und Pimelinsäure (als Ammoniaksalz) blaugrün gefällt, mit Adipinsäure entsteht erst nach einiger Zeit eine Fällung, mit Lipinsäure nur eine schwache Trübung, Bernsteinsäure wird nicht gefällt. Durch essigs. Bleioxyd werden die Ammoniaksalze aller der genannten Säuren gefällt; bei den letzteren beiden löst sich der Niederschlag theilweise oder ganz wieder auf. Mit schwefels. Eisenoxydul geben nur Lepargylsäure, Korksäure und Pimelinsäure eine Fällung; von Chlorcalcium wird lepargyls. und korks. Ammoniak gallertartig gefällt; mit Pimelinsäure, Adipinsäure, Lipinsäure und Bernsteinsäure entsteht der Niederschlag erst auf Zusatz von Alkohol, und bei den letztgenannten drei Säuren ist der Niederschlag in Alkohol zum größten Theil wieder löslich.

Wirz hat auch den schweren öartigen Körper untersucht, welcher — als Oxydationsproduct von fetten Säuren durch Salpetersäure auch von Laurent und Bromeis beobachtet — bei Behandlung mit Wasser (vgl. S. 297) ungelöst bleibt. Die durch wiederholtes Waschen mit Wasser gereinigte Substanz ist syrupdick, gelbröthlich, von 1,093 spec. Gew. bei 18°, sehr wenig löslich in Wasser, löslich in Alkohol und concentrirter Salpetersäure und stark bitter schmeckend. Beim Erhitzen stößt sie unter schwacher Verpuffung nach salpetriger Säure riechende Gase aus, und mit Natronkalk erhitzt entwickelt sie Ammoniak, was darauf hindeutet, daß sie Stickstoff in der Form von Untersalpetersäure enthält. Die Substanz neutralisirt Kali und Ammoniak vollständig; die Lösung in Kali ist tiefroth, die in Ammoniak gelbroth; beim Eindampfen erhält man unkry-

stallisirbare, nach und nach schwarzbraun werdende Massen. Lipinsäure.  
 Baryt-, Kalk-, Blei- und Kupfersalze erzeugen in der Lösung des Ammoniaksalzes flockige, pflasterartig zusammenballende Niederschläge; der gelblichweiße Niederschlag mit salpeters. Silberoxyd färbt sich rasch rothbraun. Die alkoholische Lösung lieferte durch Einleiten von salz. Gas und Waschen mit kohlen. Natron einen angenehm obstartig riechenden Aether von 1,031 spec. Gew. bei 18°. Aus den von Wirz mit der Substanz selbst, mit dem Aether und mit Silbersalzen von verschiedener Bereitung angestellten Analysen geht hervor, daß dieser Körper ein Gemenge von Nitrocaprylsäure,  $C_{16}H_{15}(NO_2)O_4$ , und Nitrocaprinsäure,  $C_{18}H_{17}(NO_2)O_4$  ist, welche offenbar den Uebergang der einbasischen fetten Säuren in die verschiedenen Glieder der Säurereihe  $C_nH_{n-2}O_8$  vermitteln.

E. Marsh (1) hat über die Pimelinsäure, ihre Isoli- Pimelinsäure.  
 rung und einige ihrer Verbindungen Mittheilung gemacht. Zur Darstellung der Pimelinsäure läßt Marsh aus dem Gemenge mehrbasischer Säuren, welche durch Einwirkung von Salpetersäure auf Oelsäure entstehen, die Korksäure durch mehrmalige Krystallisation sich möglichst vollständig abscheiden. Die dann aus der stark eingedampften Mutterlauge herauskrystallisirenden Säuren werden nach dem Auspressen zwischen Fliesspapier in warmem Wasser gelöst, mit concentrirtem wässrigem kohlen. Natron bis zur schwach alkalischen Reaction versetzt und dann der concentrirten Flüssigkeit Chlorbaryum zugefügt, so lange sich korks. Baryt ausscheidet. Vermischt man nun die nach dem Abkühlen von dem Niederschlag decantirte Flüssigkeit mit einer warmen concentrirten Lösung von schwefels. Kupferoxyd, so entsteht ein hellblauer Niederschlag von pimelins. Kupferoxyd. Dieses wird nach dem Auswaschen in Wasser zertheilt,

(1) Pimelinic acid and some of its compounds (Inaugural-Dissertation), Göttingen 1857; im Auss. Ann. Ch. Pharm. CIV, 121; Chem. Centr. 1858, 44; J. pr. Chem. LXXIII, 149.

**Pimelinsäure.** mit Schwefelwasserstoff zersetzt und die aus der verdampften Flüssigkeit zuletzt auskrySTALLISIRENDE Säureportion wurde als reine Pimelinsäure betrachtet. Sie krySTALLISIRT aus der wässerigen Lösung in harten, schwach sauer schmeckenden, warzigen Massen, sternförmigen Aggregaten nadelförmiger KrySTALLE. Die trockene Säure erweicht bei  $112^{\circ}$ , schmilzt bei  $114$  bis  $115^{\circ}$  (unvollständig getrocknete Säure bei  $90^{\circ}$ ) (1) und erstarrt beim Erkalten zu einer spröden Masse nadelförmiger KrySTALLE. Sie löst sich schon ziemlich leicht in kaltem, sehr reichlich in siedendem Wasser, leicht auch in Alkohol und Aether. Bei hoher Temperatur kommt sie ins Sieden, bräunt sich etwas und destillirt zwischen  $230$  und  $235^{\circ}$  als klares nadelförmig erstarrendes Oel. Die Analyse der bei  $100^{\circ}$  getrockneten Säure entsprach der Formel  $C_{14}H_{12}O_6$ . — Eine Lösung von pimelins. Ammoniak wird durch Baryt-, Strontian-, Kalk- oder Magnesiasalze nicht gefällt. Zinksalze geben (schwefels. Zinkoxyd erst beim Erwärmen) einen weissen, Kupfersalze (nicht essigs. Kupferoxyd) einen blauen, Bleisalze einen in Wasser und Alkohol unlöslichen Niederschlag; auch salpeters. Silberoxyd, Eisen-, Zinn- und Quecksilbersalze geben eine Fällung. Die Lösung des Ammoniaksalzes verliert beim Kochen und längeren Stehen in der Wärme Ammoniak; eine Lösung der Säure nimmt in der Siedehitze von frisch gefälltem kohlen. Baryt-, Strontian-, -Kalk oder -Magnesia nicht so viel Base auf, als zur Bildung neutraler Salze nöthig wäre. — Das Kupfersalz ist nach der Analyse  $2CuO, C_{14}H_{10}O_6$ , das Silbersalz  $2AgO, C_{14}H_{10}O_6$ . — Durch mehrmalige Behandlung einer Lösung von Pimelinsäure in Amylalkohol mit salz. Gas und Abdestilliren des bei  $130^{\circ}$  Uebergehenden erhielt Marsh eine dunkelrothe, zwischen  $260$  und  $280^{\circ}$  übergehende Flüssigkeit; aus dieser und der alkoholischen Lösung des Retorteninhaltes wurde, unter Entfernung des unter  $150^{\circ}$  Destillirenden, ein Product zwischen  $170$  und  $200^{\circ}$  aufgefangen, welches sich bei

(1) Wirtz (vgl. S. 299) findet den Schmelzpunkt bei  $130^{\circ}$ .

der Analyse als *pimelins. Amyl*,  $2\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{O}$ ,  $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_6$ , aus- Pimelinsäure.  
 wies. Es ist eine dunkelrothe, etwas ölarartige, durchdrin-  
 gend und nicht angenehm riechende, in Wasser unlösliche  
 Flüssigkeit. *Pimelins. Aethyl*,  $2\text{C}_4\text{H}_5\text{O}$ ,  $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_6$ , durch  
 Behandeln einer Lösung von Pimelinsäure in Alkohol mit  
 salzs. Gas, Neutralisiren mit kohlens. Natron und Entwäs-  
 sern des auf Wasserzusatz sich abscheidenden Oels mit  
 Chlorcalcium erhalten, bildet eine angenehm nach Früchten  
 riechende dunkelrothe Flüssigkeit, welche bei  $185^\circ$  vorüber-  
 gehend ins Sieden kommt und dann mit steigender Tem-  
 peratur sich zersetzt. Für das Destillat wurde annähernd  
 die Formel  $\text{HO}$ ,  $\text{C}_4\text{H}_5\text{O}$ ,  $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{O}_6$  gefunden. Das auf  
 ähnlichem Wege gewonnene *pimelins. Methyl* zersetzt sich  
 ebenfalls beim Sieden.

G. B. Buckton (1) hat als Oxydationsproduct des  
 chinesischen Waxes durch Salpetersäure dieselbe Säure  
 aufgefunden, welche von C. Wirz (vgl. S. 297) auf ähn-  
 lichem Wege aus den festen fetten Säuren des Cocostalgs  
 erhalten und Lepargylsäure genannt worden ist. Buck-  
 ton nennt sie *Anchoinsäure* (von *ἄγω*, ich ersticke). Bei  
 mehrstündigem Erhitzen von chinesischem Wachs mit dem  
 4 bis 5fachen Vol. Salpetersäure von 1,39 bis 1,40 spec. Gew.,  
 unter Zurückgießen des Uebergegangenen, erhielt Buck-  
 ton ein Destillat, in welchem er die Anwesenheit von  
 Caprylsäure, Oenanthylsäure und Buttersäure nachwies,  
 und einen Rückstand, aus welchem durch Auskochen mit  
 Wasser und Verdampfen des Filtrats zur Krystallisation  
 die Anchoinsäure erhalten wird. Man reinigt sie durch  
 starkes Pressen, Erhitzen bis zum Schmelzen, Behandeln  
 mit etwas Aether und Umkrystallisiren aus Wasser. Die  
 Säure krystallisirt nach Buckton in schneeweißen war-  
 zigen Aggregaten, schmeckt schwach sauer und löst sich  
 leicht in heissem Wasser; die Lösung wird beim Erkalten  
 weiß und halbfüssig. Sie schmilzt bei  $114$  bis  $116^\circ$  und

Anchoin-  
 säure.  
 (Lepargyl-  
 säure.)

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 166; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 86.



Anchoinsäure.  
(Lepargylsäure.)

sublimirt beim stärkeren Erhitzen unter theilweiser Zersetzung und Bildung von weissen geruchlosen, aber eingeathmet erstickend wirkenden Dämpfen. Die Analyse führte zur Formel  $C_{18}H_{16}O_8$ . Das schwerlösliche weisse, erst über  $120^\circ$  sich zersetzende Silbersalz ist  $C_{18}H_{14}Ag_2O_8$ . Das Barytsalz,  $C_{18}H_{14}Ba_2O_8$ , aus der Säure und Barythydrat dargestellt, ist leicht löslich in Wasser, unlöslich in Alkohol und Aether. Ein saures Barytsalz liess sich nicht darstellen. Das saure Kalisalz,  $C_{18}H_{15}KO_8$ , bildet in heissem Wasser äusserst leicht lösliche Krystallkörner, welche über  $140^\circ$  sich zersetzen. Das ebenfalls leicht lösliche neutrale Kalisalz erhält man beim Verdampfen als krystallinische Masse. Das Ammoniaksalz ist amorph; das Natronsalz hat eine mehr krystallinische Beschaffenheit, als das Kalisalz; Zink-, Blei-, Kupfer-, Quecksilber-Oxyd und -Oxydulsalze werden von dem Ammoniaksalz gefällt. Das anchoins. Aethyl ist ein dickflüssiges, angenehm riechendes und über  $325^\circ$  siedendes Liquidum. — Die Mutterlange und Waschflüssigkeiten der Anchoinsäure geben beim Verdampfen Korksäure,  $C_{16}H_{14}O_8$ , bei  $126^\circ$  schmelzend, und sodann eine bei  $110^\circ$  schmelzende Säure von der Zusammensetzung der Pimelinsäure; die weiteren Mutterlangen wurden nicht untersucht. Buckton giebt ferner an, dass sich Cerotinsäure zur Darstellung der neuen Säure weniger eigne, als das leichter von Salpetersäure angreifbare Wachs, dass aber aus beiden bei 24stündiger Digestion mit Salpetersäure ein schwerer ölartiger Körper entstehe, aus welchem sich durch weitere Behandlung keine Anchoinsäure mehr zu bilden scheine. Wie Wirz zweifelt auch Buckton, dass die Pyroweinsäure der Reihe zweibasischer Säuren von der Formel  $C_{2n}H_{2n-2}O_8$  angehöre.

Fettsäure.

T. Petersen (1) hat die Producte der trockenen Destillation des fettsauren Kalks untersucht. Das dazu ver-

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 184; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 907; J. pr. Chem. LXXIII, 72.

wendete Kalksalz war mit aus Ricinusöl erhaltener Fettsäure durch Kochen mit Kalkmilch wie auch durch Fällung von fettsaurem Alkali mit Chlorcalcium erhalten. Das mit Kalküberschuß gemengte Salz lieferte, bei verschiedenen hoher Temperatur destillirt, gleiche Producte. Neben einem festen fettartigen Körper bildet sich hierbei ein Oel, welches nach der Rectification über Kalk durch fractionirte Destillation in einen flüchtigeren, zwischen 90 und 100°, und einen zweiten zwischen 150 bis 160° übergehenden Theil geschieden wurde; der gröfsere Theil destillirte zwischen 180 bis 280°. Die zwischen 90 und 100° siedende Flüssigkeit zeigte den Geruch des Propylaldehyds, die vom Siedepunkt 150 bis 160° den Geruch des Oenanthols. Erstere lieferte mit concentrirter Salpetersäure behandelt auf Zusatz von Wasser und Alkali ein schweres, nach bitteren Mandeln und Pfeffermünze riechendes Oel, welches mit Chlorkalk Benzol zu erkennen gab. Mit verdünnterer Salpetersäure bildeten sich Propionsäure und Oenanthylsäure, welche durch die Analyse der Silbersalze identificirt wurden. Schon Calvi (1) wies in dem Destillat die Aldehyde der Propionsäure und Oenanthylsäure nach. — Der vorzugsweise gegen Ende der Destillation übergehende feste Körper ist ein Kohlenwasserstoff. Petersen nennt ihn *Sebacin*. Er ist geruch- und geschmacklos, löslich in Alkohol, Aether und fetten Oelen, unlöslich in Wasser, wenig veränderlich durch concentrirte Schwefelsäure, Salpetersäure oder Aetzkali. Er schmilzt bei 55° und siedet über 300°. Die Analyse, welche jedoch durch keine Bestimmung des Aequivalents gestützt ist, entsprach der Formel  $C_{20}H_{18}$ . Aus Alkohol krystallisirt das Sebacin in kleinen, wachsartig verfilzten Blättchen.

C. Fabian (2) zeigt, dafs weins. Nickeloxydul-Kali,  $C_8H_4O_{10}$ , KO, NiO, dessen Darstellung Buchheim und Piotrowsky nicht gelang, leicht durch Erwärmen von

(1) Jahresber. f. 1854, 394. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIII, 248.

Jahresber. f. Chem. u. s. w. für 1857.

kohlens. Nickeloxydul mit fein geriebenem Weinstein und Wasser erhalten werden kann. Unter Entwicklung von Kohlensäure bildet sich eine grüne Flüssigkeit, die beim Sieden unter Abscheidung einer gallertartigen Masse zer-  
setzt wird, die aber unter 60° verdampft eine grüne, süß-  
schmeckende amorphe Masse und über Schwefelsäure ein  
apfelgrünes, an der Luft verwitterndes Krystallpulver liefert,  
welches in Wasser vollständig löslich ist und bei 110° ge-  
trocknet obige Zusammensetzung hat.

Nitrowein-  
säure.

Die in wässriger Lösung so leicht zersetzbare Nitro-  
weinsäure hält sich, nach V. Dessaignes (1), in absolu-  
tem Alkohol unverändert und giebt beim freiwilligen Ver-  
dunsten in einer flachen Schale bisweilen ziemlich ansehn-  
liche Prismen. Mit essigs. Kali wie mit nach und nach  
zugefügtem Ammoniak giebt die Säure einen reichlichen  
krystallinischen Niederschlag; mit salpeters. Silberoxyd und  
essigs. Kalk bilden sich erst nach einiger Zeit Krystalle.  
Salpeters. Quecksilberoxydul und basisch essigs. Bleioxyd  
erzeugen einen flockigen Niederschlag. Die reine Säure hat  
nach der Analyse die Formel  $C_8H_4N_2O_{20} = C_8H_4(NO_4)_2O_{12}$ .  
Das neutrale Ammoniaksalz erhält man durch vorsichtiges  
Sättigen der reinen Säure mit Ammoniak bei 0°; das saure  
Salz krystallisirt in glänzenden Prismen. Das wegen seiner  
Veränderlichkeit nur unvollkommen ausgewaschene Silbersalz  
entspricht nach dem Silbergehalt der Formel  $C_8H_2Ag_2N_2O_{20}$   
+ 2HO, das saure Ammoniaksalz der Formel  $C_8H_4N_2O_{20}$   
+ NH<sub>3</sub>.

Zur Darstellung von Nitrotraubensäure löst man, nach  
Dessaignes (2), völlig entwässerte und fein zerriebene  
Traubensäure rasch in lauwarmem erstem Hydrat der  
Salpetersäure auf, decantirt sogleich von nicht gelöster  
Säure und fügt der Lösung das halbe Volum Schwefel-

(1) J. pharm. [8] XXXII, 45. Die früheren Untersuchungen über  
Nitroweinsäure von Dessaignes vgl. Jahresber. f. 1852, 476 u. f. 1854,  
896. — (2) J. pharm. [8] XXXII, 46.

säure zu. Der entstehende Brei bildet, unter einer Glocke zwischen Ziegelsteinen getrocknet, eine leichte, weisse, seideartige Masse, welche in lauem Wasser bis zur Sättigung gelöst, filtrirt und auf 0° erkaltet perlmutterglänzende Prismen absetzt, welche feiner und kürzer sind, als die der Nitroweinsäure. Die wässerige Lösung dieser Säure entwickelt Gas; eines der Zersetzungsproducte hierbei ist Tartronsäure (1). In absolutem Alkohol ist die Nitrotraubensäure ohne Zersetzung löslich; beim freiwilligen Verdunsten krystallisirt sie daraus in kleinen, aus mikroskopischen Krystallen gebildeten Scheiben; sie giebt mit basisch-essigs. Bleioxyd einen Niederschlag, aber nicht mit essigs. Kali, -Kalk, -Bleioxyd oder salpeters. Silberoxyd; sie zeigt keine Wirkung auf das polarisirte Licht, während die Nitroweinsäure nach Chautard Drehungsvermögen besitzt. Aus dem Ammoniaksalz regenerirt sich durch Behandlung mit Schwefelwasserstoff Traubensäure und nicht Weinsäure.

Erhitzt man, nach Dessaignes (2), ein Gemenge von gleichen Aequivalenten Weinsäure und Benzoëssäure in einer zugeschmolzenen Glasröhre auf 150°, so bildet sich zuletzt ein braunes Liquidum, welches, in heissem Wasser gelöst, Benzoëssäure absetzt. Die eingetrocknete Mutterlauge löste sich theilweise in kohlens. Natron und die mit Kohle entfärbte Lösung gab, mit Salzsäure schwach übersättigt, warzenförmige Anhäufungen mikroskopischer Krystalle einer Säure, welche in ihren Eigenschaften in der Mitte zwischen Weinsäure und Benzoëssäure steht. Sie ist löslicher in kaltem Wasser als Benzoëssäure, aber weniger löslich in Alkohol; sie bleibt unverändert in der Temperatur, bei welcher die Benzoëssäure schmilzt und sublimirt; beim stärkeren Erhitzen schmilzt sie unter Entwicklung von Benzoëssäure; der Rückstand wird braun und zeigt den Geruch der überhitzten Weinsäure. Eine kalt gesät-

(1) Jahresber. f. 1854, 896. — (2) J. pharm. [8] XXXII, 47.

Benzowein-  
säure.

tigte Lösung der Säure giebt mit Eisenchlorid keinen Niederschlag, eben so wenig mit Kalkwasser oder salpeters. Silberoxyd; eine concentrirte Lösung von essigs. Bleioxyd wird schwach gefällt. Mit Ammoniak gesättigt giebt sie mit Eisenchlorid eine blafsgelbe Fällung; Chlorcalcium wird nicht gefällt. In der zu  $\frac{1}{4}$  mit Ammoniak gesättigten Lösung erzeugt salpeters. Silberoxyd einen weissen Niederschlag, dessen Silbergehalt der Formel  $C_{22}H_8Ag_3O_{14}$  entsprach. Die Säure ist demnach Benzoweinsäure und sie entsteht nach der Gleichung:  $C_{14}H_6O_4 + C_8H_6O_{12} = H_2O_2 + C_{22}H_{10}O_{14}$ .

Aconitsäure.

Dessaigues (1) hat sich überzeugt, dafs die aus Citronsäure dargestellte Aconitsäure, gerade so wie die aus Equisetum bereitete, durch Gährung in Bernsteinsäure übergeht.

Aepfelsäure.

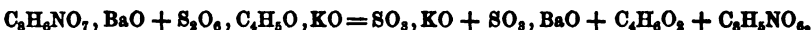
Aepfelsäure verwandelt sich beim Erhitzen mit Salzsäure leicht in Fumarsäure. Dessaigues (2) versuchte umgekehrt Fumarsäure in Aepfelsäure zu verwandeln. Er erhitzte reine Fumarsäure, mit überschüssiger Salzsäure in einer Glasröhre eingeschmolzen, 140 Stunden lang auf  $100^\circ$ . Die zur Trockne verdampfte und zur Entfernung der Fumarsäure mit wenig Wasser behandelte Masse gab als letzte Mutterlauge einen zerfliefslichen Syrup, welcher, bei  $100^\circ$  getrocknet, leicht schmolz und bei der trockenen Destillation Fumarsäure lieferte. Eine andere Portion gab, zur Hälfte mit Ammoniak gesättigt, zuerst Eisenchlorid fällendes saures fumars. Ammoniak, dann helle Prismen einer Verbindung, welche Eisenchlorid selbst auf Zusatz von Ammoniak nicht fällte, bei  $140^\circ$  schmolz und bei  $160^\circ$  in die unlösliche röthliche Substanz (Fumarimid) überging, welche bei derselben Temperatur aus dem sauren äpfels. Ammoniak entsteht. Saures fumars. Ammoniak schmilzt noch nicht bei  $200^\circ$ . Es hatte sich demnach aus der Fumarsäure etwas Aepfelsäure gebildet. — Dessaigues

(1) J. pharm. [8] XXXII, 50. — (2) J. pharm. [8] XXXII, 48.

erwähnt noch, er habe durch Zufall bei längerem Stehen von heiß gefälltem äpfels. Bleioxyd Prismen dieses Salzes erhalten, welche 3 bis 4 Millimeter dick und 2 bis 3 Centimeter lang sind.

Destillirt man, nach Dessaignes (1), gleiche Aequivalente trockenen asparagins. Baryt und ätherschwefels. Kali im Oelbad, so geht Alkohol über und der Rückstand enthält, neben schwefels. Baryt und -Kali, die nämliche Substanz,  $C_8H_5NO_6$ , welche sich bei der trockenen Destillation des sauren äpfels. Ammoniaks erzeugt. Entzieht man zuerst das schwefels. Kali mit Wasser und behandelt sodann den Rückstand mit Salzsäure, so erhält man auf Zusatz von Wasser zur salzs. Lösung eine geschmacklose, in Wasser unlösliche Verbindung, welche beim Kochen mit Salzsäure in salzs. Asparaginsäure übergeht. Die Bildung dieses Körpers erklärt sich nach der Gleichung :

Asparaginsäure



H. Ludwig (2) giebt eine Zusammenstellung des schon Bekannten über das Vorkommen der Milchsäure im Thier- und Pflanzenreiche; auch stellte er eine Reihe von Versuchen an, durch welche die Anwesenheit von milchsäuren Salzen in Extracten verschiedener Pflanzen erwiesen wird.

A. Brüning (3) hat, von den Beziehungen ausgehend, welche sich bei Vergleichung der Milchsäure und der Salicylsäure in mehreren Punkten ergeben, und zur Lösung der Frage, ob in der Milchsäure,  $C_{12}H_{12}O_{12}$ , nicht 4 At. Wasserstoff durch Metalle vertretbar seien, einige milchs. Salze untersucht. Das schon von Engelhardt und Maddrell (4) untersuchte, durch Vermischen von Zinnchlorür mit milchs. Natron leicht zu erhaltende Zinnoxy-

(1) J. pharm. [8] XXXII, 49. — (2) Arch. Pharm. [2] XC, 259. — (3) Ann. Ch. Pharm. CIV, 191; im Auss. J. pr. Chem. LXXIII, 161; Chem. Centr. 1858, 157. — (4) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 512.

**Milchsäure.** dulsalz hat nach ihm bei 100° getrocknet die Formel  $C_{12}H_9Sn_4O_{12}$ . Durch Sättigen von Milchsäure mit kohlens. Kupferoxyd oder Kupferoxyd gelang es nicht, ein vierbasisches Kupfersalz zu erhalten, sofern dabei, wie die Analyse auswies, Gemische von zwei- und vierbasischen Salzen, bisweilen nur das zweibasische Salz in schönen blauen Krystallen entstehen. Beim Sättigen einer verdünnten Lösung von Milchsäure mit Quecksilberoxyd entsteht nicht, wie Engelhardt u. Maddrell angeben; ein Oxydsalz, sondern zweibasisches Oxydulsalz, unter Gasentwicklung. Sättigt man Milchsäure mit Wismuthoxydhydrat und verdunstet die vom basischen Salze abfiltrirte Flüssigkeit, so erhält man körnige Krystalle, deren Analyse zur Formel  $BiO_3$ ,  $C_{12}H_9O_9$  führte. Engelhardt (1) fand 1 At. Wasser mehr. — Milchsäure, durch Erhitzen auf 130° größtentheils in Anhydrid verwandelt, entwickelt mit Phosphorsuperchlorid unter lebhafter Einwirkung ein farbloses, neben Salzsäure wahrscheinlich Methylchlorür enthaltendes Gas; der Retorteninhalt schwärzt sich beim Erhitzen unter Bildung von viel Salzsäure und Kohlenoxydgas. Der nicht zu stark erhitzte Rückstand enthält neben Phosphorsäure Milchsäureanhydrid. Das aus Milchsäureäther durch Einleiten von Ammoniak dargestellte Lactamid,  $\begin{matrix} C_{12}H_{10}O_8 \\ H_4 \end{matrix} \left\{ \begin{matrix} N_2 \\ H_4 \end{matrix} \right.$ , verbindet sich nicht mit Basen.

**Gerbsäure.** Nach J. Horsley (2) bildet sich beim wiederholten Befeuchten von Galläpfelpulver mit verdünnter Schwefelsäure und Aussetzen an die Sonne bald eine reichliche Krystallisation von Gallussäure. Reine Gerbsäure gebe in derselben Weise in kurzer Zeit weiße Krystallbüschel von Gallussäure.

(1) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 517. — (2) Aus dem Rep. of the Brit. Assoc. 1856, 59 in J. pr. Chem. LXXII, 192; Dingl. pol. J. CXLVI, 485.

W. Knop (1) hat seine Untersuchung über die Gerbsäure zum Abschlufs gebracht. Die früher gewonnenen Resultate berichtigend, theilt er als Ergebnifs seiner Versuche im Wesentlichen Folgendes mit. Die Gerbsäure, deren wahre Formel noch unbekannt ist, liefert bei mehrstündigem Kochen mit etwa dem gleichen Gewicht schweflgs. Alkali und 12 Th. Wasser, oder durch Einkochen damit, bis die Masse in zähen Blasen aufschäumt, 75 bis 94 pC. ihres Gewichts wasserfreier Gallussäure,  $C_{14}H_5O_{10}$ , neben 5 bis 6 pC. eines nicht in constanter Verbindung zu erhaltenden Körpers, welcher nicht Zucker ist, aber die Zusammensetzung eines Kohlehydrats,  $C_xH_xO_x$ , hat und in seinen Eigenschaften am nächsten mit dem braunen theerartigen Körper übereinstimmt, welcher als Begleiter der Pyrogallussäure auftritt. Er wird durch Schwefelsäure tief carminroth gefärbt. Schweflgs. Ammoniak bewirkt dieselbe Zersetzung der Gerbsäure, jedoch erhält man hierbei nicht das Ammoniaksalz der Gallussäure, sondern zwei Amide derselben, von welchen das eine, mit der Formel  $C_{14}H_5O_8, NH_2$  krystallisirbar, das andere amorph ist und in der Mutterlange bleibt. Dieses zweite Amid zerfällt durch Kochen mit Zinnchlorid in Ammoniak und einen Körper, der die Zusammensetzung der Gallussäure  $C_{14}H_5O_{12} + \text{Kohlehydrat } C_8H_5O_8 + \text{Wasser} = C_{22}H_{16}O_{20} + 4HO$  habe. Das bei Zersetzung dieses Amids auftretende Ammoniak ist gewöhnliches ( $NH_3$ ) und nicht Hydrilamin ( $NH_5$ ), dessen Existenz Knop früher irrthümlich annahm.

Fr. Rochleder (2) theilt mit, dafs sich eine concen- trirte wässerige Lösung von Kaffeegerbsäure mit einer Lösung von saurem chroms. Kali (dessen Anwendung sich zur Erzeugung bestimmter Oxydationsproducte bei vielen

(1) Chem. Centr. 1857, 870. Die früheren Angaben über diesen Gegenstand vgl. Jahresber. f. 1852, 479, f. 1854, 431, f. 1855, 496 und f. 1856, 480. — (2) Wien. Acad. Ber. XXIV, 89; Chem. Centr. 1858, 75; J. pr. Chem. LXXII, 892.



Kaffeegerbsäure.

organischen Substanzen besser eigne, als freie Chromsäure) dunkelfärbt, unter Ausscheidung brauner gelatinöser Flocken, deren Menge durch Zusatz von etwas verdünnter Essigsäure sich noch vermehrt. Rochleder berechnet für diesen Niederschlag, nach einer durch Payr ausgeführten Analyse, die Formel  $C_{43}H_{80}O_{39}$ ,  $2 Cr_2O_3$ . Es unentschieden lassend, in welcher Form das Chrom in dieser Verbindung vorhanden sei, betrachtet er die Thatsache, daß sie auf 4 At. dieses Metalls 42 At. Kohlenstoff enthalte, als eine Bestätigung der Formel  $C_{14}H_8O_7$  oder einem Multiplum derselben für die Kaffeegerbsäure. Destillirt man eine wässrige Lösung von Kaffeegerbsäure mit Salpetersäure, so erhält man eine reichliche Menge von Blausäure und im Rückstand Oxalsäure.

Gallussäure.

K. Nachbaur (1) hat einige von der Gallussäure sich ableitende Verbindungen untersucht. Dieselben lassen sich als Gallussäure betrachten, in welcher Wasserstoff durch Säureradiale ersetzt ist, und werden erhalten durch Erhitzen der Säure mit den Chlorverbindungen der Säureradiale, in der Art, daß die sich condensirenden Dämpfe wieder zurückfließen. Nach beendigter Einwirkung wird der Ueberschuß der Chlorverbindung im Wasserbade verjagt und die zurückbleibende Masse durch Umkrystallisiren gereinigt. Bei Anwendung von Chloracetyl erhält man in dieser Weise die *Tetracetyl-gallussäure* in glänzenden, farblosen zerreiblichen Nadeln, die sich kaum in kaltem, schwierig in heißem Wasser, leicht in Alkohol und Aether lösen. Die wässrige, sauer reagirende Lösung derselben giebt mit einer Lösung von sublimirtem Eisenchlorid eine ledergelbe Fällung, die darüberstehende Flüssigkeit ist grün; nach dem Neutralisiren mit Ammoniak tritt Tintenreaction ein. Bleizucker und basisch essigs. Bleioxyd geben einen weißen Niederschlag; oxydfreier Eisenvitriol erzeugt keine

(1) Wien. Acad. Ber. XXIV, 270; J. pr. Chem. LXXII, 481; Chem. Centr. 1857, 740; Chem. Gaz. 1857, 461.

Färbung; Silbersolution wird nach Zusatz von Ammoniak <sup>Gallussäure.</sup> reducirt; ätzende Alkalien bewirken bei Luftzutritt eine rothe Färbung; bei 170° schmilzt die Verbindung unter reichlicher Entwicklung von Essigsäure; durch trockene Destillation entsteht keine substituirte Pyrogallussäure. Die Analyse der bei 100° getrockneten Substanz gab die Formel  $C_{30}H_{14}O_{18}$ ; im lufttrockenen Zustande scheint sie noch 1 At. Wasser zu enthalten. Bei ihrer Bildung wären hier-nach 4 At. Acetyl an die Stelle von 4 At. Wasserstoff in der Gallussäure getreten:  $C_{14}H_6O_{10} + 4(C_4H_5O_2, Cl) = 4HCl + C_{14}H_2(C_4H_5O_2)_4O_{10}$ . Bei Einwirkung von Basen wird die Verbindung unter Bildung gallussaurer Salze zersetzt, mit Harnstoff bildet sie jedoch eine in Wasser leicht lösliche Verbindung von der Formel  $C_{30}H_{14}O_{18} + C_2N_2H_4O_2$ . Bei Anwendung einer unzureichenden Menge von Chloracetyl wurde einmal mit Gallussäure eine Verbindung erhalten, welche sich leichter in Wasser löste, in Körnern krystallisirte und welche von Nachbaur der Analyse zufolge als Triacetyl-gallussäure  $C_{14}H_3(C_4H_5O_2)_3O_{10}$  betrachtet wird. — Mit Chlorbutyryl und Gallussäure erhält man auf oben angegebene Weise prismatische Krystalle von Dibutyryl-gallussäure,  $C_{14}H_4(C_8H_7O_2)_2O_{10}$ , welche schon im Wasserbade schmilzt und selbst in siedendem Wasser nur wenig löslich, in Alkohol aber leicht löslich ist. — Der Rückstand von der Einwirkung des Chlorbenzoyls auf Gallussäure ist in Wasser ganz unlöslich, in Alkohol sehr leicht löslich und schwierig in einem für die Analyse genügend reinen Zustande zu erhalten, weshalb die mit der Analyse am nächsten stimmende Formel  $C_{14}H_4(C_{14}H_5O_2)_2O_{10}$  unsicher bleibt. Nachbaur führt an, daß diese Benzoyl-gallussäure in ihren Eigenschaften dem natürlichen Benzoe-harz so nahe stehe, daß letzteres wohl eine analoge Constitution haben könne.

Nach Liebig (1) ist die krystallisirte Gallussäure das <sup>Pyrogallus-säure.</sup>

(1) Ann. Ch. Pharm. CI, 47; J. pr. Chem. LXX, 503; Ann. ch.

Pyrogallussäure.

beste Material zur Darstellung der Pyrogallussäure; er giebt für die Bereitung der letzteren folgende Vorschrift (1): Man vermischt die stark getrocknete Gallussäure mit dem doppelten Gewicht gröblich gepulverten Bimssteins, bringt die Mischung in eine tubulirte und nicht über  $\frac{1}{4}$  damit anzufüllende Retorte, welche man tief in ein Sandbad einsetzt. In den Tubulus der Retorte taucht eine Glasröhre bis nahe an die Mischung; die Glasröhre steht mit einem Entwicklungsapparat für Kohlensäure in Verbindung. An den etwa 8 Zoll über den Rand des Sandbads reichenden Hals der Retorte wird eine Vorlage lose angepafst. Indem man die Mischung in einem Kohlensäurestrom auf die Zersetzungstemperatur der Gallussäure erhitzt, wird die sich bildende Pyrogallussäure — welche für sich nahe in derselben Temperatur, in welcher die Gallussäure zersetzt wird, in Wasser und Metagallussäure zerfällt — rasch aus der heißen Retorte entfernt. Beim Beginn der Zersetzung füllt sich der weite Hals der Retorte sehr rasch mit langen, breiten, glänzend weissen Nadeln an, welche man mit dem Barte einer Feder hinwegnimmt. Erhitzt sich der Hals auf die Schmelzhitze der Pyrogallussäure, so wird diese flüssig und erstarrt weiter abwärts zu einer röthlichen festen Kruste, welche mit einem silbernen Spatel abzulösen ist. In der Vorlage, in welcher sich Dämpfe von Pyrogallussäure und Wasser gleichzeitig verdichten, erhält man eine syrupdicke wässrige Lösung, welche durch Verdunsten gefärbte Säure liefert. Der Kohlensäurestrom ist nach der Temperatur zu regeln, in der Art z. B., daß man das Feuer verstärkt und den Gasstrom beschleunigt, wenn sich in dem oberen Theil der Retorte Tropfen von geschmolzener Pyrogallussäure ansetzen. Man erhält so 31 bis 32 pC. der angewendeten Gallussäure an fester und krystallisirter Pyrogallussäure.

phys. [8] L, 485; Pharm. Centr. 1857, 367; Dingl. pol. J. CXLIII, 198; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 590. — (1) Vgl. auch Jahresber. f. 1850, 566 (Note).

Nach A. Rösing (1) ist die reine Pyrogallussäure Pyrogallussäure. neutral und dem Orcin am nächsten stehend, mit welchem sie die Veränderlichkeit an feuchter Luft und durch Basen theilt; bei der Sublimation der Pyrogallussäure wird stets ein Theil unter Bildung von Metagallussäure zersetzt. Verdünnte oder concentrirte Salzsäure ist selbst in der Siedehitze ohne Einwirkung auf Pyrogallussäure. Mit rauchender Schwefelsäure entsteht eine schwarze Lösung, welche eine nicht näher untersuchte Sulfosäure enthält. Rauchende Salpetersäure erzeugt Oxalsäure. Mit Chlor färbt sich die Säure schwarz, unter Entwicklung von salzs. Gas; Jod scheint erst bei 200° einzuwirken. Mit wasserfreiem Brom bildet die trockene Pyrogallussäure unter Entwicklung von Bromwasserstoff eine Verbindung von  $C_{12}H_3Br_3O_6$ , welche aus der alkoholischen Lösung in großen Krystallen mit 2 Aeq. Wasser erhalten wird. Die Verbindung ist fast unlöslich in kaltem Wasser, zersetzbar von siedendem Wasser; die Lösung wird durch Alkalien intensiv roth, an der Luft in Braun übergehend. Mit schwefels. Eisenoxydul entsteht selbst in sehr verdünnter Lösung der Bromverbindung eine tief blaue Färbung, welche erst bei längerer Einwirkung der Luft in Schwarz sich verändert. — Bei Luftabschluß zeigt Ammoniakgas auf Pyrogallussäure keine Einwirkung; eine wässrige Lösung der letzteren wird nach Zusatz von überschüssigem Ammoniak an der Luft tief braun, unter Bildung einer schwarzen, amorphen, veränderlich zusammengesetzten Masse, welche mit Kalk Ammoniak entwickelt und deren neutrale wässrige oder alkoholische Lösung mit vielen Metallsalzen Niederschläge erzeugt. Die Darstellung des Aethers der Pyrogallussäure gelang Rösing nicht. Die Säure zersetzt kohlens. Salze nicht, ihre Lösung in kohlens. Alkali färbt sich aber an der Luft braun. Gegen alkalische

(1) Compt. rend. XLIV, 1149; Instit. 1857, 190; J. pharm. [8] XXXII, 58; J. pr. Chem. LXXI, 325; Chem. Centr. 1857, 462; Cimento VI, 58.

Kupferoxydlösung verhält sich die Pyrogallussäure wie Traubenzucker. Sie ist verbindbar mit Metalloxyden, sowie mit Leim oder mit Casein. Bei 36stündigem Erhitzen der Pyrogallussäure mit Stearinsäure auf 200° entsteht eine krystallisirte, von der überschüssigen Stearinsäure nicht zu trennende Verbindung.

Salicylige  
Säure;  
Derivate derselben.

Cahours (1) versuchte, Cumarsäure durch Einwirkung von Chloracetyl auf Salicylwasserstoff in analoger Weise darzustellen, wie Bertagnini (2) die Bildung der Zimmtsäure aus Chloracetyl und Bittermandelöl gelungen ist. Statt der Cumarsäure erzeugt sich aber ein damit isomerer neutraler Körper, welchen Cahours *Acetosalicyl* nennt. In der Wärme wirkt Chloracetyl lebhaft auf Salicylwasserstoff ein; unter Entwicklung von salzs. Gas bildet sich das prachtvoll krystallisirte Acetosalicyl,  $C_{18}H_{16}O_6$ , welches sich weder in wässerigem Kali oder Ammoniak löst, noch von festem Kalihydrat oder Baryt beim Erhitzen noch von weingeistiger Kalilauge angegriffen wird. Es ist unlöslich in Wasser, wenig löslich in kaltem Alkohol, reichlicher löslich in siedendem Alkohol und daraus in Nadeln krystallisirbar. Mit Chlor, Brom und Salpetersäure entstehen krystallisirbare Substitutionsproducte. — Benzoësäure liefert mit Chloracetyl unter denselben Umständen die ebenfalls isomere wasserfreie Essigsäure-Benzoësäure, welche mit Wasser unter Bildung der Hydrate zerfällt. Schon früher (3) hat Cahours nachgewiesen, daß durch Einwirkung von Chlorbenzoyl auf Salicylwasserstoff das auch bei der trockenen Destillation des benzoës. Kupferoxyds entstehende Parasalicyl sich bildet. Die Chlorverbindungen des Cumyls, Anisyls und Succinyls bilden mit Salicylwasserstoff analoge neutrale Körper, welche Cahours *Cumo-*

(1) Compt. rend. XLIV, 1252; Instit. 1857, 206; Arch. ph. nat. XXXV, 289; Ann. Ch. Pharm. CIV, 109; J. pr. Chem. LXXI, 887; Chem. Centr. 1857, 585; ausführlich Ann. ch. phys. [3] LII, 192. —

(2) Jahresber. f. 1856, 478. — (3) Jahresber. f. 1851, 527.

*salicyl*, *Anisosalicyl* und *Succinosalicyl* nennt. Chloreyan erzeugt mit Kaliumsalicylür das Cyansalicyl, einen schwach basischen, mit dem Isatin isomeren, aber in den Eigenschaften völlig verschiedenen Körper.

Salicylige  
Säure;  
Derivate derselben.

Nach Versuchen von E. Schüler (1) wirkt Chloracetyl nur dann auf Salicylwasserstoff unter Bildung eines krystallinischen Körpers ein, wenn es nicht völlig rein ist, oder wenn der Mischung von reinem Chloracetyl und Salicylwasserstoff einige Tropfen Phosphorchlorür oder auch phosphorige Säure zugesetzt werden. Schüler nennt den entstehenden Körper ebenfalls *Acetosalicyl*, findet aber für denselben eine andere Zusammensetzung als Cahours. Aus den gefundenen Zahlen berechnet er vorläufig die Formel  $C_{36}H_{14}O_8$ . Die von Schüler dargestellte Verbindung krystallisirt aus weingeistiger Lösung in blendend weissen, oft zolllangen Prismen, welche bei  $110^\circ$  kaum an Gewicht verlieren, bei  $130^\circ$  schmelzen und beim Erkalten wieder krystallinisch erstarren. In Wasser ist sie unlöslich, schwer löslich in kaltem Weingeist, leicht löslich in Aether und heissem Weingeist. Die Lösung zeigt mit Eisenchlorid nicht die Reaction des Salicylwasserstoffs. Gegen Säuren und Alkalien verhält sich die Verbindung ganz indifferent.

G. Bode (2) hat einige Versuche mit dem von Ettling entdeckten *Salicylimid* (Spirimid),  $C_{48}H_{18}N_2O_6$ , angestellt. Beim Erhitzen dieses Körpers auf  $120^\circ$  bildet sich unter Entwicklung von Ammoniak ein Sublimat und es bleibt eine spröde glasige Masse von hochgelbem Pulver, welche theilweise in Alkalien löslich ist und daraus in rothen Flocken durch Säuren gefällt wird. Aus der Lösung in heissem Alkohol setzt sich beim Stehen ein gelbliches Pulver ab, welches amorph, neutral, von Säuren und Alkalien nur schwierig zersetzbar ist, und dessen Lösung in Alkohol durch Platinchlorid gefällt wird. Trockenes Sali-

(1) J. pr. Chem. LXXII, 258; Chem. Centr. 1858, 68. — (2) Inaugural-Dissertation, Göttingen 1857.

Salicylige  
Säure;  
Derivate derselben.

cyllimid absorbiert, indem es dabei dunkelgrün wird, 23,9 pO.  
= 3 Aeq. salz. Gas; die Verbindung zerfällt an feuchter Luft in salicylige Säure und Salmiak, auch in Alkohol und Aether ist sie nur unter Zersetzung löslich. Durch Einleiten von Schwefelwasserstoff in die alkoholische Lösung des Salicylimids gelang es nicht, das von Cahours (1) angedeutete Sulfosalicol darzustellen. Beim Erhitzen einer alkoholischen Lösung von Salicylimid mit Schwefelammonium entsteht eine dunkelrothe Flüssigkeit, welche bei längerem Kochen einen in hochgelben Nadeln krystallisirenden Körper absetzt. Durch Umkrystallisiren aus wenig Alkohol wird er von beigemengtem Schwefel befreit. Seine Analyse entsprach der Formel  $C_{48}H_{18}N_2S_2O_4$ , wonach er Salicylimid ist, in welchem 2 Atome Sauerstoff durch Schwefel ersetzt sind. Der Körper ist leicht löslich in Alkohol, unlöslich in Aether und in Wasser. Von Alkalien wird er in der Siedhitze zerlegt; Säuren entwickeln daraus Schwefelwasserstoff.

Gleiche Volume Anilin und salicyliger Säure vereinigen sich, nach L. Schischkoff (2), beim Erhitzen unter gewöhnlichem Druck unter Ausscheidung von Wasser; die flüssige Mischung erstarrt dann beim Erkalten. Das Product — das *Anilid der salicyligen Säure* — ist unlöslich in Wasser, leichtlöslich in Alkohol, daraus in schönen hellgelben, schon unter 100° schmelzenden Krystallen anschliessend. Mit Säuren oder Alkalien erwärmt zerfällt es wieder in salicylige Säure und Anilin. Die Zusammensetzung entspricht hiernach, übereinstimmend mit der Analyse, der Formel  $C_{26}H_{11}NO_2 = C_{14}H_6O_4 + C_{12}H_7N - H_2O_2$ . Von dem isomeren Benzanilid unterscheidet sich dieser Körper wesentlich durch seine Eigenschaften. Eine alkoholische Auflösung des Anilids der salicyligen Säure wird durch Schwefelwasserstoff nicht zersetzt.

(1) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 591. — (2) Compt. rend. XLV, 272; Instit. 1857, 290; Ann. Ch. Pharm. CIV, 373; J. pr. Chem. LXXIII, 180.

O. Mendius (1) hat, von der Voraussetzung ausgehend, daß die Salicylsäure, als zweibasische Säure, durch Umsetzung mit wasserfreier Schwefelsäure, nach der Gleichung:  $C_{14}H_4O_2\left\{O_2\right\} + S_2O_6 = C_{14}H_2S_2O_6\left\{O_6\right\}$ , eine dreibasische Sulfosäure erzeugen und somit weitere Anhaltspunkte zur Beurtheilung der Basicität der Salicylsäure selbst liefern werde, die Sulfosalicylsäure dargestellt und untersucht. Die nach dem Verfahren von Cahours aus Gaultheriaöl bereitete, vollständig getrocknete Salicylsäure wurde in einem geräumigen Kolben den Dämpfen von wasserfreier Schwefelsäure ausgesetzt, bis die Einwirkung der letzteren sich verlangsamte, und das in wenig Wasser gelöste Product nach dem Abfiltriren von unzersetzter Salicylsäure in der Wärme mit kohlens. Baryt gesättigt. Das theils durch Erkalten des Filtrats, theils durch Verdampfen gewonnene Barytsalz, dessen Form und Ansehen verschieden ist, wie es scheint je nach der Concentration oder Reinheit der Lösung, aus welcher es krystallisirt, hat nach der Analyse die Formel  $C_{14}H_4Ba_3S_2O_{12} + 6HO$ . Es verliert den Wassergehalt erst bei 180 bis 200° vollständig. Es ist leicht löslich in heißem, weniger löslich in kaltem Wasser, unlöslich in Alkohol und Aether. Durch Behandlung mit Barytwasser liefs sich kein dreibasisches (3 At. Baryum enthaltendes) Salz damit darstellen. Die Sulfosalicylsäure gewinnt man aus dem Barytsalz durch Zersetzung mit einem geringen Ueberschuß an Schwefelsäure, theilweises Sättigen des Filtrats mit kohlens. Bleioxyd und Fällen des Blei's aus der abfiltrirten Flüssigkeit mit Schwefelwasserstoff. Die eingedampfte Lösung scheidet beim Stehen über Schwefelsäure lange dünne Nadeln ab, welche man durch Stehen über absolutem Weingeist von der zähen Mutterlauge befreit. Die Sulfosalicylsäure ist in jedem

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 39; im Auss. J. pr. Chem. LXXII, 228; Chem. Centr. 1857, 919; Chem. Gaz. 1858, 111.



Sulfosalicyl-  
säure.

Verhältniß in Wasser, Alkohol und Aether löslich und zieht an der Luft Feuchtigkeit an; sie ist eine sehr beständige starke Säure, deren Lösung Zink unter Wasserstoffentwicklung auflöst, und erleidet weder mit verdünnter noch mit concentrirter Salzsäure oder Salpetersäure beim Erhitzen eine Zersetzung. Beim Kochen mit einem Gemisch beider spaltet sich die Sulfosalicylsäure in Schwefelsäure und Salicylsäure, welche letztere in Chloranil übergeht, das sich in gelben Flocken ausscheidet. Die Sulfosalicylsäure schmilzt bei  $120^{\circ}$ ; in höherer Temperatur sublimirt Salicylsäure unter gleichzeitiger Entwicklung von Phenylalkohol. — Das sulfosalicyls. Natron,  $C_{14}H_4Na_2S_2O_{12} + 6HO$ , bildet wasserhelle, schiefe, sechsseitige Prismen, die erst bei  $200^{\circ}$  ihr Wasser vollständig abgeben, leicht in Wasser, nicht in Alkohol und Aether sich lösen. Das Kalisalz,  $C_{14}H_4K_2S_2O_{12} + 4HO$ , ist luftbeständig, äußerst leicht in Wasser, schwerer in Weingeist löslich und aus letzterem krystallisirbar. — Das Silbersalz,  $C_{14}H_4Ag_2S_2O_{12} + 2HO$ , durch Lösen von frisch gefälltem Silberoxyd in der heißen Säure dargestellt, ist schwerlöslich in kaltem, leichtlöslich in heißem Wasser, nicht in Alkohol. Das Bleisalz,  $C_{14}H_4Pb_2S_2O_{12}$ , krystallisirt nur undeutlich in kleinen runden Warzen, ist wenig löslich in kaltem Wasser, unlöslich in Alkohol. — Ein Kupfersalz von der Formel  $C_{14}H_4Cu_2S_2O_{12} + 2CuO + 4HO$ , erhält man durch Digestion der Säure mit frisch gefälltem Kupferoxyd und Abdampfen der Lösung als grünes krystallinisches Pulver. Das neutrale Salz,  $C_{14}H_4Cu_2S_2O_{12}$  (bei  $180^{\circ}$ ), bildet sich durch Zersetzung des Barytsalzes mit Kupfervitriol in blumenkohlartigen, äußerst leicht in Wasser löslichen Formen. — Das Kalksalz,  $C_{14}H_4Ca_2S_2O_{12} + 2HO$  scheidet sich in halbkugelig vereinigten, seideglänzenden Nadeln aus, löslich in Wasser, unlöslich in Alkohol und Aether. Das Magnesiasalz,  $C_{14}H_4Mg_2S_2O_{12} + 6HO$ , krystallisirt in langen, sich unregelmäßig kreuzenden rectangulären Prismen, welche an der Luft undurchsichtig werden, sich

sehr leicht in Wasser, aber nicht in Alkohol lösen. Es giebt bei Anwesenheit von Salmiak und Ammoniak mit phosphors. Natron erst in der Siedehitze einen Niederschlag. Das Zinksalz,  $C_{14}H_4Zn_2S_2O_{12} + 6HO$ , gleicht dem Magnesiumsalz. Das Ammoniumsalz ist nicht rein zu erhalten; seine Lösung wird beim Verdunsten braun, unter Verlust von Ammoniak. Ausser den angeführten neutralen Salzen hat Mendius auch einige saure Salze, sowie Doppelsalze und den Aether der Sulfosalicylsäure untersucht. Das saure Barytsalz,  $C_{14}H_5BaS_2O_{12} + 4HO$ , krystallisirt in glasglänzenden schiefen, irregulär sechseitigen Prismen, leicht löslich in Wasser, unlöslich in Alkohol und Aether. Das saure Natronsalz,  $C_{14}H_5NaS_2O_{12} + 4HO$ , ist luftbeständig, leicht in Wasser, schwer in Alkohol löslich und in seideglänzenden dünnen rhombischen Blättchen krystallisirend. Das saure Kalisalz,  $C_{14}H_5KS_2O_{12} + 4HO$ , schieft aus der heißen concentrirten Lösung in aus Nadeln zusammengesetzten kugeligen Massen an. Ein anderes saures Kalisalz,  $C_{14}H_4K_2S_2O_{12} + C_{14}H_5KS_2O_{12} + 2HO$ , schied sich aus der mit wenig freier Säure versetzten Lösung des neutralen Salzes ab. Das Kali-Natronsalz,  $C_{14}H_4KNaS_2O_{12} + 8HO$ , erhalten durch Neutralisiren des sauren Kalisalzes mit kohlen. Natron, krystallisirt in seideglänzenden rechteckigen Prismen, unlöslich in Weingeist und Aether. Die Doppelsalze von Kupferoxyd oder Bleioxyd mit Kali sind nicht krystallinisch, die mit Ammoniak sind leicht zersetzbar. Alle Salze der Sulfosalicylsäure färben, wie die freie Säure, Eisenoxydlösung intensiv violett, mehr roth als die Salicylsäure; den Krystallwassergehalt verlieren sie erst bei 180 bis 200° vollständig; bei stärkerem Erhitzen liefern die neutralen Salze Phenylalkohol, die sauren außerdem noch ein Sublimat von Salicylsäure. Der Aether der Sulfosalicylsäure,  $C_{14}H_4(C_4H_5)_2S_2O_{10}$ , bildet sich nicht beim Einleiten von Salzsäure in die alkoholische Lösung der Säure, wohl aber durch Einwirkung von Jodäthyl auf trockenes sulfosalicyls. Silberoxyd. Er scheidet sich aus der

**Sulfosalicylsäure.** weingeistigen Lösung in weichen, knetbaren, seideglänzenden Krystallen ab, welche bei  $56^{\circ}$  schmelzen, mit Wasser unverändert destilliren und vollkommen neutral sind. Mendius betrachtet die Zusammensetzung dieses neutralen Aethers als entscheidend für die zweibasische Natur der Sulfosalicylsäure. Es gelang Mendius nicht, aus diesem Aether durch Einwirkung von Ammoniak ein Amid von bestimmt ausgesprochenen Eigenschaften zu erhalten; ein Versuch, durch weitere Einwirkung von Schwefelsäure auf Sulfosalicylsäure eine Disulfosäure darzustellen, hatte kein entscheidendes Resultat.

Nach einer Mittheilung von A. W. Hofmann (1) ist auch B. Duppa mit der Untersuchung der Sulfosalicylsäure beschäftigt. Das erste Product der Einwirkung von Schwefelsäure auf Salicylsäure sei Sulfosalicylsäure,  $C_{14}H_6S_2O_{12}$ , welche mit Basen schön krystallisirbare Salze bilde. Erhitze man Salicylsäure mit überschüssiger Schwefelsäure auf  $180^{\circ}$ , so entwickle sich Kohlensäure, unter wahrscheinlicher Bildung von Disulfophenylsäure  $C_{12}H_6S_4O_{14}$ .

**Anissäure.** Das Anhydrid der Anissäure,  $C_{32}H_{14}O_{10} = \frac{C_{16}H_7O_4}{C_{16}H_7O_4}O_2$ , entsteht, nach F. Pisani (2), beim Erwärmen von trockenem anissaurem Natron mit Phosphoroxychlorid. Man behandelt nach beendeter Einwirkung die Masse mit kaltem Wasser, filtrirt, presst die zurückbleibende wasserfreie Säure zwischen Fließpapier und krystallisirt sie aus Aether. Sie bildet kleine, seideartige, concentrisch gruppirte Nadeln, schmilzt gegen  $99^{\circ}$ , ist unlöslich in Wasser, leichtlöslich in Alkohol und Aether. In wässrigem Kali oder Ammoniak ist sie unlöslich, wird aber beim Erhitzen damit, ebenso bei längerem Kochen mit Wasser, in Anissäurehydrat verwandelt. — Das aniss. Ammoniak spaltet sich beim Erhitzen geradezu in Ammoniak und Anissäurehydrat.

(1) In der S. 323 angef. Abhandl. — (2) Compt. rend. XLIV, 887; Ann. Ch. Pharm. CII, 284; J. pr. Chem. LXXI, 189; Chem. Centr. 1857, 450.

L. Zervas (1) hat die Einwirkung der Schwefelsäure auf Anissäure untersucht. Das beste Verfahren zur Darstellung der letzteren besteht in der Behandlung des Anisöls mit zweifach-chroms. Kali und Schwefelsäure. Man vermischt in einem geräumigen Gefäße 6 Th. zweifach-chroms. Kali, in 9 Th. Wasser gelöst, mit 7 Th. concentrirter Schwefelsäure und mit 1 Th. Anisöl. Nach beendigter Einwirkung setzt man kaltes Wasser zu und krystallisirt die ausgefällte, 50 pC. des Oels betragende Anissäure aus Weingeist um. — Digerirt man die Anissäure bei dem Siedepuncte des Wassers mit so viel rauchender Schwefelsäure (oder bei 110° mit gewöhnlichem Schwefelsäurehydrat), daß die Masse noch dickflüssig bleibt, 2 Stunden lang (bis durch Wasser keine Trübung mehr entsteht) und sättigt die Lösung alsdann mit kohlen. Bleioxyd, so scheiden sich aus dem heißen Filtrat Krystallnadeln von *sulfaniss. Bleioxyd*,  $C_{16}H_6Pb_2S_2O_{12} + 2HO$ , ab. Das Salz ist in kaltem Wasser wenig, in Alkohol fast gar nicht, leicht in heißem Wasser löslich und wird durch wiederholtes Umkrystallisiren, wie sulföessigs. Baryt, weniger löslich. Durch Zersetzung des Bleisalzes mit Schwefelwasserstoff und Eindampfen des Filtrats erhält man in Alkohol lösliche, in Aether unlösliche Nadeln der *Sulfanissäure*,  $C_{16}H_8S_2O_{12} + 2HO$ . Das schöne, leichtlösliche Krystalle bildende Barytsalz ist  $C_{16}H_8Ba_2S_2O_{12} + 2HO$ . Auch das Kali- und Natronsalz, besonders schön aber das Ammoniaksalz, sind krystallisirbar. Das Silbersalz, durch Behandeln der Säure mit kohlen. Silberoxyd dargestellt, ist schwerlöslich. — Erhitzt man die Mischung von Anissäure mit rauchender Schwefelsäure auf 140° bis 200°, so entwickelt sich Kohlensäure, bei 205° auch schweflige Säure und das verdampfte Filtrat der mit kohlen. Bleioxyd gesättigten

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 388; Chem. Soc. Qu. J. X, 211; im Ausz. Chem. Gaz. 1857, 816; Phil. Mag. [4] XV, 148; J. pr. Chem. LXXIII, 75; Chem. Centr. 1857, 934.

**Anissäure.** Flüssigkeit giebt auf Zusatz von Alkohol einen beträchtlichen Niederschlag, aus welchem nach dem Waschen mit Weingeist, Zersetzen mit Schwefelwasserstoff und Sättigen der abgeschiedenen Säure mit kohlenst. Baryt ein Barytsalz von der Formel  $C_{14}H_8Ba_2S_4O_{14} + 2HO$  erhalten wurde. Die unter diesen, der Spaltung der Anissäure durch Alkalien in Anisol und Kohlensäure entsprechenden, Umständen sich bildende Säure ist demnach *Disulfanisolsäure*,  $C_{14}H_8S_4O_{14} = C_{14}H_8O_2 + 4SO_2$ . Sie entsteht (analog der Disulfometholsäure aus Sulfoessigsäure) (1) nach der Gleichung:  $C_{16}H_8S_2O_{12} + 2HSO_4 = C_{14}H_8S_4O_{14} + 2HO + 2CO_2$ . Zervas überzeugte sich, daß bei directer Behandlung von Anisol mit rauchender Schwefelsäure die nämliche Säure entsteht. Die freie Säure zersetzt sich beim Kochen und kann nicht krystallisirt erhalten werden. A. W. Hofmann bemerkt, daß nach diesen Versuchen die Einwirkung von Schwefelsäure auf organische Säuren mit 6 At. Sauerstoff dieselbe Umbildung bewirke, welche für die Säuren mit 4 At. Sauerstoff schon bekannt ist.

**Phloretinsäure.**

H. Hlasiwetz (2) hat eine ausführliche Untersuchung über die schon im Jahresber. f. 1855, 701 besprochene Phloretinsäure publicirt. Er hält jetzt die von Strecker für das Phloretin angenommene Formel  $C_{30}H_{14}O_{10}$  für die richtige, und findet, daß die Phloretinsäure nicht einbasisch, sondern zweibasisch und mit der neuen Formel  $C_{18}H_{10}O_6$  der Salicylsäure homolog sei. Bezüglich der Darstellung der Phloretinsäure giebt Hlasiwetz an, daß die früher vorgeschriebene Methode noch die zweckmäßigste, daß aber die angegebene Menge Kali (200 CC. Kalilauge von 1,25 spec. Gew. auf 1 Loth Phloretin) um die Hälfte zu hoch sei, wenn es sich nur um die Zersetzung des Phloretins handle; dieser Ueberschuß sei aber nöthig, da-

(1) Jahresber. f. 1856, 513. — (2) Wien. Acad. Ber. XXIV, 237; J. pr. Chem. LXXII, 395; Ann. Ch. Pharm. CII, 145; im Auss. Chem. Centr. 1857, 721; Ann. ch. phys. [3] LII, 335.

mit das Phloroglucin mit Kali eine (in Alkohol unlösliche) Verbindung bilden könne, wodurch die Trennung der Phloretinsäure erleichtert werde. In einer Lösung, welche neben Phloretinsäure Phloroglucin enthalte, gelinge die Trennung am besten durch Sättigen der Säure mit kohlsens. Baryt, wo dann das Phloroglucin der grösseren Menge nach zuerst auskrystallisire. Die Phloretinsäure krystallisirt nach Grailich's Bestimmung monoklinometrisch; die in Richtung der Orthodiagonale verlängert ausgebildeten Krystalle zeigen die Flächen  $OP \cdot \infty P \infty - P \infty + \frac{1}{2} P \infty (P \infty) + P$  u. a.; es ist das Verhältniß der Orthodiagonale zur Klinodiagonale zur Hauptaxe =  $0,4047 : 1 : 0,3577$ , der Winkel der beiden letzteren Axen =  $74^{\circ}13'$ , die Neigung  $- P \infty : \infty P \infty = 138^{\circ}51'$ ,  $+ \frac{1}{2} P \infty : \infty P \infty = 143^{\circ}19'$ ,  $(P \infty) : OP = 114^{\circ}15'$ .

Außer den früher beschriebenen Salzen der Phloretinsäure mit Kali, Natron, Baryt, Zink und Silberoxyd, welche jetzt als saure Salze ( $RO, C_{18}H_9O_5$ ) zu betrachten sind, hat Hlasiwetz noch das saure Kupfersalz,  $CuO, C_{18}H_9O_5$ , dargestellt. Man erhält es, analog dem sauren salicyls. Kupferoxyd in prismatischen, smaragdgrünen Krystallen, schwer löslich in Wasser und Alkohol, leicht löslich in Aether. — Die neutralen phloretins. Salze entstehen unter denselben Bedingungen wie die entsprechenden salicylsäuren. Das *Barytsalz*,  $C_{18}H_9O_5, 2 BaO + 4 HO$ , wird aus der concentrirten Lösung des sauren Salzes in der Siedehitze durch Barytwasser gefällt. Nach dem Umkrystallisiren bildet es warzenförmige Krystallgruppen, welche erst bei  $160^{\circ}$  alles Wasser verlieren. — Das *Kalksalz*, durch Zuckerkalk aus dem sauren Salz gefällt, krystallisirt in weichen Blättchen, reagirt alkalisch und wird wie das vorhergehende durch Kohlensäure zersetzt. Das Kupfersalz,  $C_{18}H_9O_5, 2 CuO$  (bei  $120^{\circ}$ ) (1), scheidet sich beim anhaltenden

(1) Die Zusammensetzung dieses Kupfersalzes und des Barytsalzes deutet, wie auch schon A. Wurtz (Ann. ch. phys. [8] LII, 386) be-

Phloretin-  
säure.

Erwärmen einer ätherischen Lösung des sauren Salzes in blaugrünen Flittern ab, welche bei 100° noch 1 At. Wasser zu enthalten scheinen. Das *Bleisalz*,  $C_{18}H_9O_5$ ,  $PbO$ , entsteht als voluminöser weißer Niederschlag beim heißen Fällen einer mit kohlenst. Bleioxyd gesättigten Lösung von Phloretinsäure mit basisch-essigs. Bleioxyd. — *Phloretinsäure*. *Aethyl*,  $C_{18}H_9(C_4H_5)O_6$ , erhält man leicht durch Zersetzung von Jodäthyl mit phloretins. Silberoxyd oder Kali in verschlossenen Röhren bei 100°. Der Aether siedet über 265°, ist farblos, dickflüssig, von schwachem Geruch und kratzendem Geschmack, nicht entzündlich, löslich in Aether und Alkohol, unlöslich in Wasser. Grailich verglich die optischen Eigenschaften des phloretins. Aethyls mit denen des salicyls. Aethyls. Er fand, daß das Dispersionsvermögen des letzteren weit größer ist, als das des ersteren, daß aber beide Flüssigkeiten für einen Strahl im Orange dasselbe Brechungsvermögen besitzen. — *Dinitrophloretinsäure*. *Aethyl*,  $C_{18}H_7(NO_2)_2(C_4H_5)O_6$ , entsteht beim Zusammenbringen des phloretins. Aethyls mit Salpetersäure als goldgelbes Oel, welches nach einiger Zeit krystallinisch erstarrt. Aus Alkohol krystallisirt es in lichtgelben Krystallen. *Phloretinsäure*. *Amyl*,  $C_{18}H_9(C_{10}H_{11})O_6$ , ist der Aethylverbindung analog dargestellt, farblos, sehr dickflüssig, schwach rancid riechend; scharf schmeckend und über 290° siedend. Mit Salpetersäure entsteht eine krystallisirte Nitroverbindung. Durch Einwirkung von Salpetersäure auf Phloretinsäure entsteht *Dinitrophloretinsäure*,  $C_{18}H_8(NO_2)_2O_6$ , welche je nach dem Verfahren bei der Bereitung in zwei isomeren Modificationen erhalten werden kann, welche vielleicht in einem analogen Verhältniß wie Nitrosalicylsäure und Anilinsäure zu einander stehen. Die eine Modification (A) bildet sich beim Auflösen von Phloretinsäure

merkt, viel eher darauf hin, daß die Phloretinsäure einbasisch und nicht, wie Hlasiwetz annimmt, zweibasisch ist. Das zweibasische Kupfersalz müßte  $C_{18}H_7O_6$ , 2 CuO sein.

in wenig concentrirter Salpetersäure unter Abkühlen. In der rothen Lösung bilden sich gelbe Körner, welche aus Wasser und Alkohol umkrystallisirt in glänzenden Prismen anschließen. Sie sind licht citrongelb, leicht in Alkalien mit gelbrother Farbe löslich, schmelzbar, nicht verpuffend, schwach bitter schmeckend und wie Pikrinsäure färbend. Die verpuffenden Salze dieser Säure erhält man durch Sättigen ihrer wässerigen Lösung mit den kohlen. Basen, oder durch Fällung concentrirter Lösungen des Ammoniaksalzes. Das Kalisalz,  $C_{18}H_7(NO_4)_2O_5 + 2 KO$  (bei  $120^\circ$ ), krystallisirt aus verdünntem Alkohol in tief orangerothern Prismen; das in kaltem Wasser schwer lösliche Barytsalz,  $C_{18}H_7(NO_4)_2O_5 + 2 BaO$ , bildet orangegelbe, das Kalksalz gelbe Nadeln; das Bleisalz ist ein hochrother, das Silbersalz ein rother, das Kupfersalz ein gelber Niederschlag. Quecksilberchlorid fällt das Ammoniaksalz chromgelb, anfangs amorph, dann krystallinisch, essigs. Zinkoxyd amorph gelb, Zinnchlorür gelblich unter Entfärbung, Eisenchlorid lichtbraun. — Die zweite Modification (B) entsteht beim Zutropfeln von Salpetersäure zu einer warmen wässerigen Lösung der Phloretinsäure. Die sich ausscheidenden Krystalle bilden aus Alkohol umkrystallisirt dunkel goldgelbe glänzende Blätter und Schuppen. Die Salze dieser Säure mit Alkalien und alkalischen Erden sind nur durch Sättigen mit den Hydraten der Oxyde oder den kohlen. Verbindungen zu erhalten, während das Ammoniaksalz der Modification (A) durch Chlorbaryum und Chlorcalcium krystallinisch gefällt wird. Schwefels. Kupferoxyd fällt das Ammoniaksalz gelb, essigs. Bleioxyd und -Zinkoxyd roth, Sublimat röthlich. Das Ammoniaksalz,  $C_{18}H_7(NO_4)_2O_5 + 2 NH_4O$ , efflorescirt in dunkelgelben Nadeln; das Barytsalz,  $C_{18}H_7(NO_4)_2O_5 + 2 BaO$ , schieft in warzenförmig vereinigten orangegelben Krystallen an. — Fügt man zu zerriebener Phloretinsäure so lange Brom, als sich noch Bromwasserstoff entwickelt, so erhält man ein schwach gefärbtes Pulver von *Dibromphloretinsäure*,  $C_{18}H_5Br_2O_5$ , welche aus



Phloretin-  
säure.

Alkohol in harten farblosen prismatischen Körnern krystallisirt. Zur völligen Reinigung fällt man die vorher mit kaltem Wasser gewaschene Säure aus ihrer ammoniakalischen Lösung mit Salzsäure. Das in kurzen farblosen Nadeln krystallisirende Ammoniaksalz dieser Säure ist leicht zersetzbar und schwerlöslich in kaltem Wasser. Das Barytsalz,  $C_{18}H_7Br_2O_5$ ,  $BaO$  (bei  $120^\circ$ ), aus dem Ammoniaksalz durch Chlorbaryum gefällt, bildet prismatische Krystalle. — In einer Atmosphäre von Chlorgas schmilzt die Phloretinsäure unter Erwärmung und Bildung von Salzsäure. Das in Wasser unlösliche, in Alkohol und Aether lösliche Product ist unkrystallisirbar. — Löst man phloretins. Aethyl mehrere Wochen lang mit starkem Ammoniak in Berührung, so erhält man *Phloretylaminsäure*,  $C_{18}H_{11}NO_4 = C_{18}H_8O_3$ ,  $\left. \begin{smallmatrix} H_2N \\ H \end{smallmatrix} \right\} O_2$  (1), welche nach dem Verjagen des Alkohols und Ammoniaks aus heißem Wasser in feinen glänzenden Prismen anschießt. Sie löst sich in Alkohol und Aether, schmilzt zwischen  $110$  und  $115^\circ$  und sublimirt unter Ammoniakverlust theilweise. Ihre wässrige Lösung färbt sich mit Eisenchlorid blau. Obwohl diese Säure mit Alkalien Verbindungen einzugehen scheint, ist ihre saure Natur doch wenig ausgesprochen; sie zersetzt kohlen. Salze nicht. — Erwärmt man Phloretinsäure mit Phosphorsuperchlorid, so entwickelt sich zuerst viel Salzsäure, dann geht bei etwa  $110^\circ$  Phosphoroxychlorid über und die rückständige rauchende Flüssigkeit, welche sich ohne Zersetzung nicht weiter erhitzen läßt, zerfällt mit Wasser in Phloretinsäure und Phosphorsäure. In der Voraussetzung, die Phloretinsäure habe, als zweibasische Säure, die Constitution  $\left. \begin{smallmatrix} C_{18}H_8O_3 \\ H_2 \end{smallmatrix} \right\} O_4$  und das Chlorphloretyl sei  $C_{18}H_8O_2, Cl_2$ , giebt Hlasiwetz für diese Zersetzung die Gleichung :

$$3 C_{18}H_{10}O_6 + 3 PCl_5 = 3 (C_{18}H_8O_2, Cl_2) + 3 HCl$$


+ 2  $\text{PCl}_5\text{O}_2$  +  $\text{PO}_5$ , 3 HO. — Auch mit Chloracetyl, Chlorbutyryl und Chlorbenzoyl zersetzt sich die Phloretinsäure unter Entwicklung von Salzsäure und Bildung neuer Körper von sauren Eigenschaften.

Phloretin-  
säure.

Zur weiteren Feststellung der Homologie der Phloretinsäure mit Salicylsäure untersuchte Hlasiwetz die Producte der trockenen Destillation des phloretins. Baryts. Beim Erhitzen einer Mischung dieses Salzes mit Aetzkalk (und etwas Glaspulver) erhält man ein öliges bräunliches Destillat, welches mit Chlorcalcium getrocknet und rectificirt ein über  $200^\circ$  übergehendes farbloses, stark lichtbrechendes Oel liefert, von brennendem Geschmack und an Phenylalkohol erinnerndem Geruch. Dieser öartige Körper verursacht Brennen auf der Haut, ist an einem Dochte entzündlich, wenig löslich in Wasser, mischbar mit Alkohol und Aether in allen Verhältnissen, coagulirt Eiweiss wie Phenylalkohol und erzeugt wie dieser auf einem mit Salzsäure getränkten Fichtenspahn eine Färbung. In lufthaltigen Gefäßen färbt er sich gelblich; bei  $-18^\circ$  wird er dickflüssig, aber nicht fest. Sein spec. Gew. ist bei  $12^\circ = 1,0374$ . Die Analyse ergab die Formel  $\text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{O}_2$ ; die Dampfdichte ist 4,22 (berechnet : 4,23); der Siedepunkt annähernd  $220^\circ$ . Die Lösung des Körpers in Schwefelsäure wird nach einiger Zeit nicht mehr durch Wasser gefällt; beim Sättigen mit Baryt erhält man ein leicht zersetzbares Barytsalz einer gepaarten Schwefelsäure. Mit Salpetersäure bildet sich, unter heftiger Einwirkung, ein gelbes, aus Alkohol krystallisirbares Substitutionsproduct, welches nach einer Stickstoffbestimmung die Formel  $\text{C}_{16}\text{H}_9(\text{NO}_4)_3\text{O}_2$  hat. Mit Brom entsteht, unter Entwicklung von Bromwasserstoff, eine weiße, in Wasser unlösliche, in Alkohol lösliche Masse. In Betreff der Constitution dieses Körpers kommt Hlasiwetz zu dem Schluss, daß er der Alkohol der Xylenylreihe =  $\text{C}_{16}\text{H}_9\bigg\{ \begin{smallmatrix} \text{H} \\ \text{H} \end{smallmatrix} \bigg\} \text{O}_2$  sei, sich folglich zum Xylol verhalte wie der Phenylalkohol zum Benzol. Er

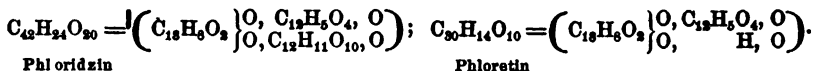
Phloretin-  
säure.

findet diese Annahme gerechtfertigt durch die Uebereinstimmung in dem Verhalten der Salicylsäure und Phloretinsäure, eine Uebereinstimmung, welche in der vollkommenen Homologie beider Säuren begründet sei, durch welche ihrerseits wieder eine Gleichartigkeit in der Constitution der Zersetzungsproducte bedingt werde. Die einbasische Anissäure sei in diesem Sinne der Salicylsäure nicht homolog, sofern sie als Zersetzungsproduct des Barytsalzes keinen Alkohol, sondern Phenylmethyläther,  $\left. \begin{smallmatrix} C_{12}H_5 \\ C_2H_5 \end{smallmatrix} \right\} O_2$  (Anisol), liefere. Auch bilde sich bei Destillation einer Mischung von aniss. und ameisens. Kalk Anisylaldehyd, während aus einer ähnlichen Mischung von salicyls. oder phloretins. Kalk mit ameisens. Kalk nur Phenylalkohol oder beziehungsweise Xylenylalkohol hervorgehe (1). Die Vorstellung, welche sich Hlasiwetz über die Constitution der Salicylsäure und einiger damit verwandter Verbindungen macht, ist aus nachstehenden Formeln ersichtlich :



(1) Bezüglich der Darstellung einer festen Kaliumverbindung aus Buchenholstheer-Kreosot macht Hlasiwetz (in der S. 324 angef. Abhandl.) folgende Mittheilung : Kalium löst sich bei 85 bis 40° in Kreosot unter Wasserstoffentwicklung nach und nach auf. Läßt man unter fortwährendem Umrühren die Temperatur nicht über 40 bis 50° steigen, so tritt keine Entzündung ein. Ist die Masse nach dem Erkalten salbenartig, so presst man sie zwischen Fließpapier unter starkem Druck und löst den Rückstand in siedendem Aether. Die noch warm durch Leinen filtrirte Lösung erstarrt beim Erkalten breiartig. Durch Abpressen erhält man eine weiße silberartige Krystallmasse, welche in einem gut verschlossenen Glase ohne Zersetzung aufbewahrt werden kann. Durch Wasser wird sie in Kali und sich ausscheidende Oeltropfen zerlegt. Von den mit dieser Verbindung durch Einwirkung von Jodäthyl und Jodmethyl erhaltenen Körpern giebt Hlasiwetz vorläufig an, sie seien weder isomer mit Phenetol, noch mit dem Körper  $C_{16}H_{10}O_3$ , welcher durch Zersetzung des phloretins. Baryts entsteht.

In der Phloretinsäure wäre das Radical Phloretyl Phloretin-  
säure.  
 $\left. \begin{matrix} C_{18}H_7 \\ C_9HO_3 \end{matrix} \right\}$  enthalten und beide Säuren wären saure Hydrate, bis zu einem gewissen Grade gepaarten Aethern entsprechend. Für Phloridzin und Phloretin giebt er vorläufig (bis zur näheren Untersuchung des Phloroglucins) die Formeln :



Das Phloridzin entspräche darnach den neutralen Salzen der Phloretinsäure, in welchen die beiden Wasserstoffäquivalente durch die Radicale  $C_{12}H_5O_4$  (dessen Alkohol Phloroglucin  $C_{12}H_6O_4$  wäre) und  $C_{18}H_{11}O_{10}$  (dessen Alkohol Zucker  $C_{12}H_{12}O_{12}$  wäre) vertreten sind.

H. Hlasiwetz (1) hat gefunden, dafs die von Zanon (2) als Achilleasäure beschriebene Säure ihrem Verhalten nach Aconitsäure ist. Achillea-  
säure.

A. Brüning (3) hat die Nelkensäure nochmals analysirt und dafür die von Gerhardt angenommene und von Calvi (4) bestätigte Formel  $C_{20}H_{12}O_4$  gefunden. Der Siedepunkt der reinen Säure liegt bei  $248^\circ$ . Man gewinnt sie am besten durch Zersetzen des Nelkenöls mit Kali und mehrmaliges Pressen des ausgeschiedenen nelkens. Kali's unter Zusatz von Alkohol. Aus der reinen Säure gewinnt man so (durch Vermischen mit Kali und Alkohol und mehrmaliges Pressen) ein Kalisalz, das über Schwefelsäure getrocknet 12,22 pC. Kali enthielt. Die Formel  $C_{40}H_{28}O_7$ ,  $KO + 2 HO$  verlangt 12,2 pC. Kali. Das Barytsalz  $C_{20}H_{11}O_3$ ,  $BaO$  fällt beim Vermischen einer alkoholischen Lösung der Säure mit klarem ziemlich ver-

Nelkensäure.

(1) Wien. Acad. Ber. XXIV, 268; J. pr. Chem. LXXII, 429; Chem. Centr. 1857, 785. — (2) Ann. Ch. Pharm. LVIII, 21. — (3) Ann. Ch. Pharm. CIV, 202; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 156. — (4) Jahresber. f. 1856, 474.

dünntem Barytwasser in weissen Krystallblättchen nieder, die beim Erhitzen wie das vorhergehende Salz braun werden. Beim Einleiten von trockenem Ammoniak in Nelkenöl erhält man das Ammoniaksalz in krystallinischen, durch Behandlung mit Aether vom Kohlenwasserstoff zu befreienden Blättern, welche schon wenig über  $0^{\circ}$  schmelzen und Ammoniak verlieren. Weder durch Einwirkung von Salpetersäure noch von Phosphorsuperchlorid lassen sich aus dem Nelkenöl bestimmt characterisirte Producte gewinnen. Mit ersterer bildet sich neben Oxalsäure ein braunes Harz, mit Phosphorsuperchlorid entsteht ein wie Chlormethyl mit grüner Flamme brennendes Gas.

**Benzoësäure.** *Benzoës. Ammoniak*  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{C}_{14}\text{H}_5\text{O}_8$  krystallisirt nach Marignac (1) rhombisch, in tafelförmigen Combinationen  $0\text{P}:\text{P}.\infty\bar{\text{P}}\infty.\bar{\text{P}}\infty$ ; es ist  $\text{P}:\text{P}$  in dem makrodiagonalen Hauptschnitt  $= 94^{\circ}48'$ , im brachydiagonalen  $= 96^{\circ}12'$ , im basischen  $= 143^{\circ}56'$ ,  $\bar{\text{P}}\infty:\bar{\text{P}}\infty$  im letzteren  $= 130^{\circ}51'$ . Wahrscheinlich ist mit diesem Salze das analog zusammengesetzte *benzoës. Kali* isomorph, welches indessen stets nur in nicht genauer bestimmbaren Blättchen erhalten wurde.

**Chlorbenzoesäure.** Nach H. Limpricht und Uslar zerfällt das bei der Destillation von Sulfobenzoylchlorür (vgl. S. 335) neben Kohle und schwefliger Säure auftretende Chlorbenzoylchlorür  $\text{C}_{14}\text{H}_4\text{Cl}_2\text{O}_2$  beim Kochen mit Wasser in Salzsäure und *Chlorbenzoesäure*,  $\text{C}_{14}\text{H}_5\text{ClO}_4$ . Diese Säure, von welcher die genannten Chemiker einige Verbindungen untersucht haben (2), erhält man am leichtesten aus dem Chlorür durch Kochen mit Kali, Fällen der Lösung mit Salzsäure, nochmaliges Binden der gelben Säure an eine Base und Zersetzung des Salzes mit einer Säure. Sie ist schwer löslich in kaltem Wasser, leicht löslich in heissem Wasser, in Alkohol und in Aether und daraus in kleinen, weissen, concentrisch vereinigten Prismen krystallisirbar. Sie schmilzt bei etwa  $140^{\circ}$ , sublimirt aber

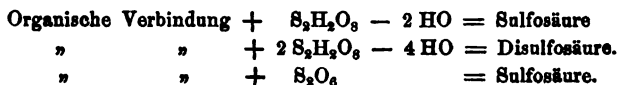
(1) In der S. 5 angef. Abhandl. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 259; im Auss. J. pr. Chem. LXXI, 498; Chem. Centr. 1857, 507.

schon früher in kleinen Nadeln. Die Lösung der Säure in <sup>Chlorbenzoesäure.</sup> Ammoniak verliert beim Verdunsten das Ammoniak; das Kali- und Natronsalz sind unkrystallisirbar; das Barytsalz,  $C_{14}H_5BaClO_4 + 3HO$ , bildet leicht lösliche nadelförmige, das Kalksalz,  $C_{14}H_5CaClO_4 + 3HO$ , schuppige Krystalle, das Bleisalz ist ein weißer, das Kupfersalz ein grüner Niederschlag, das Silbersalz,  $C_{14}H_5AgClO_4$ , bildet weiße mikroskopische Nadeln. In rauchender Salpetersäure löst sich die Chlorbenzoesäure langsam auf; aus der mit Wasser vermischten Lösung scheiden sich nach einigen Tagen wasserhelle Tafeln von *Nitrochlorbenzoesäure*,  $C_{14}H_4(NO_4)ClO_4$ , ab. Diese Säure ist leicht löslich in Weingeist und Aether, aus letzterem in Prismen krystallisirbar, in Wasser schmelzend und in der Siedehitze löslich, ohne beim Erkalten zu krystallisiren. Die trockene Säure schmilzt bei  $118^\circ$ . Das Barytsalz,  $C_{14}H_5Ba(NO_4)ClO_4 + 2HO$ , bildet leicht lösliche warzige Krystalle, das Silbersalz,  $C_{14}H_5Ag(NO_4)ClO_4 + HO$  (?) in Wasser ziemlich lösliche glänzende Blättchen. Der *Chlorbenzoesäureäther*,  $C_{14}H_4Cl(C_4H_5)O_4$ , durch Erhitzen des Chlorürs mit Weingeist oder der Säure mit Weingeist und Schwefelsäure dargestellt, ist ein bei  $245^\circ$  siedendes, wie Benzoessäureäther riechendes Liquidum, aus dessen Lösung in Salpeterschwefelsäure durch Wasser Nitrochlorbenzoesäureäther als krystallisirendes Oel abgeschieden wird. — Das als Zersetzungsproduct des Sulfobenzoylchlorürs auftretende Chlorbenzoylchlorür,  $C_{14}H_4ClO_2$ , Cl, erhält man am vortheilhaftesten, wiewohl nicht rein, durch Erhitzen von 1 Aeq. Sulfobenzoesäure und 2 Aeq. Phosphorsuperchlorid, bis keine flüssigen Producte mehr übergehen, wiederholtes Rectificiren des Destillats und Auffangen des bei  $285^\circ$  siedenden Antheils. Das aus Chlorbenzoesäure mit Phosphorsuperchlorid dargestellte reine Chlorür ist eine wasserhelle, stark lichtbrechende, bei etwa  $225^\circ$  siedende Flüssigkeit. Aus der Auflösung dieses Chlorbenzoylchlorürs in concentrirtem wässerigem Ammoniak scheiden sich gelbe blätterige Krystalle von Chlorbenzamid,  $C_{14}H_5ClNO_2$ , ab,

Chlorbenzoesäure.

leicht löslich in Weingeist und heißem Wasser, schmelzbar bei  $122^{\circ}$  und theilweise sublimirend bei dieser Temperatur. Limpricht und Uslar erwähnen noch, daß die von Chiozza (1) durch Destillation von Salicylsäure mit Phosphorsuperchlorid dargestellte Chlorbenzoesäure mit der von ihnen aus Sulfobenzoesäure erhaltenen nicht identisch sei. Die letztere krystallisire nie in größeren, der Salicylsäure ähnlichen Nadeln, und schmelze bei  $140^{\circ}$ , während die Chlorbenzoesäure aus Salicylsäure bei  $130^{\circ}$  schmelze; auch enthalte das Barytsalz und das Kalksalz der von Limpricht und Uslar dargestellten Säure 3 Aeq. Wasser, während das Barytsalz der Chiozza'schen Säure wasserfrei sei und das Kalksalz nach ihren eigenen Versuchen nur 2 Aeq. Wasser enthalte.

H. Limpricht und Uslar (2) schloßen sich, nach Auseinandersetzung ihrer Ansicht über die gepaarten Verbindungen im Allgemeinen, bezüglich der durch Einwirkung von Schwefelsäurehydrat oder wasserfreier Schwefelsäure auf organische Verbindungen entstehenden Sulfosäuren der Betrachtungsweise an, daß diese Säuren durch Substitution entstehen, indem das Radical der Schwefelsäure,  $S_2O_4$ , an die Stelle von Wasserstoff in das Radical der organischen Verbindung eintritt. Wasserfreie Schwefelsäure verbinde sich direct mit der organischen Verbindung und für jedes Aequivalent Schwefelsäurehydrat werden 2 Aeq. Wasser abgeschieden, nach den Gleichungen:



Sulfobenzoesäure.

So sei die aus Benzoesäure und wasserfreier Schwefelsäure entstehende Sulfobenzoesäure,  $C_{14}H_6S_2O_{10}$ , eine zweibasische Säure von der rationellen Formel  $C_{14}H_4(S_2O_4)_2 \cdot O_2$ .

(1) Jahresber. f. 1852, 493. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 239; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 422; Chem. Centr. 1857, 468.

deren zweiatomiges Radical 2 Aeq. Wasserstoff vertritt. Sulfobenzo-  
säure.

Eine analoge Constitution hat die zweibasische Sulfoessigsäure,  $\text{C}_4\text{H}_2(\text{S}_2\text{O}_4)\text{O}_2\bigg\}_{\text{H}_2}\text{O}_4$ , und die einbasische Sulfophenyl-

säure,  $\text{C}_{12}\text{H}_5(\text{S}_2\text{O}_4)\bigg\}_{\text{H}}\text{O}_2$ , Sulfocarbolsäure,  $\text{C}_{12}\text{H}_5(\text{S}_2\text{O}_4)\text{O}_2\bigg\}_{\text{H}}\text{O}_2$ ,

und Isäthionsäure,  $\text{C}_4\text{H}_5(\text{S}_2\text{O}_4)\text{O}_2\bigg\}_{\text{H}}\text{O}_2$ . Als Stütze dieser An-

sicht betrachten sie die Untersuchung einiger aus der Sulfobenzoësäure abgeleiteten Verbindungen, in welche das Radical dieser Säure übertragen ist. — Sulfobenzoylchlorür,  $\text{C}_{14}\text{H}_4\text{S}_2\text{O}_6$ ,  $\text{Cl}_2$ , entsteht, wenn man vollkommen trockene Sulfobenzoësäure mit 2 Th. Phosphorsuperchlorid erwärmt, sodann zur Entfernung des Phosphoroxychlorids auf  $170^\circ$  erhitzt und den mit Wasser gut gewaschenen Rückstand über Schwefelsäure trocknet. Es ist ein gelbbraunes dickflüssiges Oel, von schwachem unangenehmem Geruch, schwerer als Wasser und sich langsam damit zersetzend, unter Bildung von Sulfobenzoësäure und Salzsäure. In Weingeist löst es sich unter Wärmeentwicklung zu Sulfobenzoëäther, in Aether löst es sich unzersetzt. Bei  $300^\circ$  kommt es ins Sieden, indem unter Zersetzung Chlorbenzoylchlorür übergeht. Mit fixen Alkalien bildet es sulfobenzoës. Salz und Chlormetall; von gasförmigem Ammoniak wird es kaum zersetzt; in concentrirtem wässrigem Ammoniak löst es sich aber, indem Salmiak und Sulfobenzamid entstehen. Weingeistiges Ammoniak löst es ebenfalls unter starker Wärmeentwicklung zu äthylsulfobenzoës. Ammoniak. Mit Anilin entsteht Sulfobenzanilin und salzs. Anilin. — Der

*Sulfobenzoëäther*,  $\text{C}_{14}\text{H}_4\text{S}_2\text{O}_6\bigg\}_{(\text{C}_4\text{H}_5)_2}\text{O}_4$ , bleibt als syrupartiger

Rückstand, wenn man Sulfobenzoylchlorür mit absolutem Weingeist mischt und im Wasserbade verdunstet. Er ist in jedem Verhältniß in Wasser löslich und zerfällt beim Erhitzen damit in Sulfobenzoësäure und Alkohol. Er zersetzt sich bei der Destillation und liefert mit Ammoniak äthylsulfobenzoës. Ammoniak. — *Sulfobenzamid*,



Sulfobenzo-  
säure.

N,  $C_{14}H_4S_2O_6$ ,  $H_2$ ,  $H_2$ , erhält man leicht durch Zufügen kleiner Mengen von concentrirtem wässerigem Ammoniak zum Chlorür, bis keine Erhitzung mehr wahrzunehmen ist. Das mit Wasser gewaschene und getrocknete Amid wird aus absolutem Alkohol unter Zusatz von Thierkohle umkrystallisirt. In diesem Falle erhält man das Amid wasserfrei, bei Anwendung von wasserhaltigem Weingeist schießt ein Gemenge des wasserfreien und des 2 Atome Wasser enthaltenden Amids an. Das Sulfobenzamid ist leicht in heißem Weingeist und heißem Wasser löslich; das wasserhaltige, in Nadeln krystallisirende verliert bei  $100^\circ$  sein Krystallwasser; bei  $170^\circ$  tritt Schmelzung und erst bei 270 bis  $290^\circ$  langsame Zersetzung ein, jedoch ohne Bildung von Sulfobenzimid. — Aethylsulfobenzoës. Ammoniak  $\left\{ \begin{smallmatrix} C_{14}H_4S_2O_6 \\ (C_4H_5)NH_4 \end{smallmatrix} \right\} O_4$ , entsteht aus dem Chlorür oder dem Aether durch weingeistiges Ammoniak. Beim Verdunsten der Lösung bilden sich in der Winterkälte 1 Zoll lange und  $\frac{3}{4}$  Zoll breite wasserhelle, vierseitige Tafeln mit ausgezeichnetem Blätterdurchgang parallel der kürzeren Seite der Grundfläche (1). Das Salz ist leichtlöslich in Wasser und Weingeist, nicht in Aether, neutral und zerfällt mit wässerigem Kali erhitzt in Sulfobenzoësäure, Ammoniak und Alkohol. Es schmilzt bei etwa  $185^\circ$ , erstarrt unter  $150^\circ$ , über  $300^\circ$  zerfällt es in Wasser, Benzonitryl, Benzoësäure, schweflige Säure und Kohle. Aethylsulfobenzoësäure,  $\left\{ \begin{smallmatrix} C_{14}H_4S_2O_6 \\ C_4H_5, H \end{smallmatrix} \right\} O_4$ , erhält man durch Fällung des Ammoniaksalzes mit Platinchlorid, Behandeln des Filtrats mit Schwefelwasserstoff und Verdunsten im Wasserbade als gelblichen Syrup; ihre Salze sind alle leicht löslich. Das Natronsalz,  $C_{18}H_9NaS_2O_{10}$ , bildet milchweisse, warzenförmig vereinigte Nadeln, welche 2 Atome Wasser zu enthalten scheinen. Das Barytsalz,  $C_{18}H_9BaS_2O_{10}$ , krystal-

(1) Die Form der triklinometrischen Krystalle ist genauer beschrieben worden von Keferstein (Ann. Ch. Pharm. CVI, 885).

lisirt in kleinen, durchsichtigen, deutlich ausgebildeten rhombischen Tafeln, welche über Schwefelsäure Krystallwasser verlieren. Das aus dem Barytsalz mit schwefels. Silberoxyd erhaltene Silbersalz setzt sich in wasserhellen, kleinen, concentrisch vereinigten Nadeln ab. — *Sulfobenzanilid*,  $N_2$ ,  $C_{14}H_4S_2O_6$ ,  $(C_{12}H_5)_2$ ,  $H_2$ , entsteht beim Vermischen von Sulfobenzoylchlorür mit Anilin. Das mit kaltem Wasser gewaschene feste Product wird wiederholt aus Weingeist unter Zusatz von etwas Thierkohle umkrystallisirt. Es bildet kleine weißse, beim Trocknen sich bräunende, schmelzbare Krystalle, leicht löslich in heißem Weingeist und Aether, schwer löslich in kaltem Wasser, von Kalilauge in der Hitze unter Abscheidung von Anilin zersetzbar.

Sulfobenzosäure.

H. Schiff (1) hat gefunden (2), daß nitrobenzoës. Aethyl, nach Béchamp's Verfahren mit Eisenfeile und Essigsäure erwärmt, eine schwarzbraune Masse liefert, aus welcher durch warmen absoluten Alkohol benzamins. Aethyl ausgezogen wird, das nach dem Verdunsten als dickflüssiger gelber Körper zurückbleibt. Durch Kochen dieser Verbindung mit weingeistigem Kali und Uebersättigen mit Salzsäure erhält man Benzaminsäure, die durch Umkrystallisiren zu reinigen ist. Zur Darstellung größerer Mengen von Benzaminsäure zieht man die durch Einwirkung von Nitrobenzoësäure, Eisen und Essigsäure erhaltene Masse nach dem Eintrocknen im Wasserbade mit Kalilauge aus und fällt aus der eingeengten Lösung die Benzaminsäure mit einer Säure. Schiff schlägt vor, für die Benzaminsäure, sofern sie nach Gerland (3) identisch sei mit Chancel's Carbanilidsäure, diesen Namen oder auch Phenylcarbaminsäure zu wählen, in welchem Falle ihr die Formel  $NH, C_{13}H_5, C_2O_2 \left\{ \begin{smallmatrix} \\ H \end{smallmatrix} \right\} O_2$ , und der verwandten Amido-

Benzaminsäure.

(1) Inaugural-Dissertation, Göttingen 1857; J. pr. Chem. LXX, 282; Chem. Centr. 1857, 185. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1856, 467. — (3) Jahresber. f. 1854, 414.

Benzamin-  
säure.

cuminsäure und Amidozimmtsäure analoge Formeln beizulegen wären. Für diese Formel spreche, aufser der Zerlegbarkeit der Säure in Anilin und Kohlensäure, ihre Bildungsweise aus Nitrobenzoësäure, sofern diese letztere (als Nitrophenylameisensäure) in Phenylcarbaminsäure übergeht, wie voraussichtlich die (nicht existirende) Nitroameisensäure in Carbaminsäure; ferner spreche dafür ihre von Chancel beobachtete Bildung aus Carbanilamid, welche der Entstehung der Carbaminsäure aus Carbamid analog sei. Ein Versuch, Phenylcarbaminsäure durch Zusammenbringen von Anilindampf mit Kohlensäure (also analog der Bildung von Carbaminsäure aus Ammoniak und Kohlensäure) darzustellen, lieferte weisse, nicht verdichtbare Nebel und bei längerer Einwirkung einen weissen krystallinischen, in Wasser mit saurer Reaction löslichen Anflug. Die mit der Phenylcarbaminsäure isomere Anthranilsäure betrachtet Schiff als eine der Salicylgruppe nahe stehende Verbindung, sofern sie durch Zersetzung in Salicylsäure übergehen könne; sie ist jedoch, nach Limpricht, nicht identisch mit Salicylaminsäure, obwohl im Schmelzpunkt und anderen Eigenschaften ihr nahe stehend. Die nach Gerland durch salpetrige Säure aus Benzaminsäure sich bildende Oxybenzoësäure (1) betrachtet Schiff als Phenylkohlen-  
säure  $\left. \begin{matrix} \text{C}_2\text{O}_2 \\ \text{C}_{12}\text{H}_5, \text{H} \end{matrix} \right\} \text{O}_4$ , wofür ihre Zersetzbarkeit in Phenylalkohol und Kohlensäure durch Kali spreche.

Die von Gerland (2) ermittelte Thatsache, dafs Benzaminsäure mit Schwefelsäure und Salpetersäure krystallisirbare Verbindungen bildet, veranlafste A. Cahours (3)

(1) Jahresber. f. 1854, 415. — (2) Jahresber. f. 1853, 456. — (3) Compt. rend. XLIV, 567; Ann. Ch. Pharm. CIII, 87; J. pr. Chem. LXXII, 112; Chem. Centr. 1857, 465. W. Kubel (Ann. Ch. Pharm. CII, 286; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 495; Chem. Centr. 1857, 528) hat, von einem ähnlichen Gesichtspunkt ausgehend wie Cahours, gefunden, dafs auch die Anthranilsäure Verbindungen mit Säuren eingeht. Eine Auflösung von Anthranilsäure in concentrirter Salzsäure läfst beim

zur Untersuchung der Benzaminsäure, Toluaminsäure, Cuminaminsäure und Anisaminsäure in dieser Richtung. Diese Säuren, welche aus den Nitroproducten der aromatischen Säuren durch Einwirkung von Schwefelammonium oder essigs. Eisenoxydul erhalten werden, verhalten sich, analog dem Glycocoll, dem Alanin und Leucin, als wahre Basen; sie bilden mit Phosphorsäure, Oxalsäure, Chlor- und Bromwasserstoffsäure leicht krystallisirbare Verbindungen. Die Verbindungen der Salzsäure mit diesen Aminsäuren zeigen eine ähnliche Zusammensetzung, wie die Verbindungen der Salzsäure mit organischen Basen :

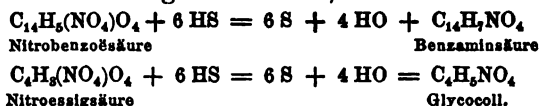
Salzs. Benzaminsäure	$C_{14}H_7NO_4, \frac{1}{2}HCl$
„ Toluaminsäure	$C_{16}H_9NO_4, HCl$
„ Cuminaminsäure	$C_{20}H_{13}NO_4, HCl$
„ Anisaminsäure	$C_{18}H_9NO_6, HCl$

Diese salzs. Aminsäuren verbinden sich mit (1 Aeq.) Platinchlorid zu krystallisirbaren Verbindungen, welche man leicht erhält durch Behandeln der Aminsäure mit wenig überschüssiger concentrirter Salzsäure, Zusatz von Alkohol bis zur Lösung in der Siedehitze und dann von überschüssigem Platinchlorid; beim Verdunsten krystallisirt das Doppelsalz. Auch Glycocoll liefert in dieser Weise ein Doppelsalz von der Formel  $C_4H_5NO_4, HCl, PtCl_2$ . Die

Erkalten die Verbindung  $C_{14}H_7NO_4, HCl$  in feinen Nadeln fallen. Beim Erhitzen liefert dieselbe ein krystallinisches Sublimat von dem Verhalten des salzs. Anilins. Salzs. Gas wird von Anthranilsäure absorbirt, jedoch ohne Bildung einer constanten Verbindung. Durch Fällung der salzs. Anthranilsäure mit 1 Aeq. salpeters. Silberoxyd und Verdunsten des Filtrats erhält man große prismatische, in heißem Weingeist lösliche Krystalle der Verbindung  $C_{14}H_7NO_4, NHO_6$ . Bei Anwendung der doppelten Menge Silbersalz erhält man eine silberhaltige Verbindung, jedoch ärmer an Silber als die Formel  $C_{14}H_7NO_4, NHO_6 + NaGO_6$  verlangt. Mit salpeters. Baryt bildet sich keine Doppelverbindung. Schwefels. Anthranilsäure,  $2 C_{14}H_7NO_4, S_2H_2O_8$ , erhält man aus der salzs. Verbindung mit schwefels. Silberoxyd in concentrisch vereinigten Nadeln. In ähnlicher Weise erhält man oxals. Anthranilsäure,  $2 C_{14}H_7NO_4, C_4H_2O_8$ , in seidglänzenden Schuppen.

Benzamin-  
säure.

schwefels. Verbindungen haben alle einen charakteristischen zuckerartigen Geschmack. Cahours weist auf die Unterschiede in der Bildungsweise der Benzaminsäure und des Salicylamids (welche beide in einem ähnlichen Sinne isomer sind wie Glycocol und Glycolamid, oder Alanin und Lactamid) hin, um die Verschiedenheit der Eigenschaften durch eine verschiedene relative Stellung der Atome zu erklären. Während die Salicylsäure bei ihrer Umwandlung in Salicylamid  $O_2$  verliert und  $NH$  aufnimmt, giebt die Benzoëssäure bei ihrem Uebergange in Benzaminsäure unter Aufnahme von  $NH$  keinen Sauerstoff ab. Da das Glycolamid, dem Salicylamid ähnlich, aus der Glycolsäure durch die reducirende Wirkung des Ammoniaks entsteht, so liefse sich nach Cahours' Betrachtung hoffen, das Glycocol aus der Nitroessigsäure mittelst Schwefelwasserstoff der Benzaminsäure analog darzustellen; denn :



Cahours hat ferner gefunden, daß bei Einwirkung von Chlorcumyl und Chloranisyl auf Glycocol-Silberoxyd der Hippursäure analoge krystallisirbare Säuren, die Cuminsäure,  $C_{14}H_{15}NO_6$ , und die Anisursäure,  $C_{20}H_{11}NO_8$ , entstehen, welche sich durch Einwirkung von Säuren in der Wärme in Glycocol und in Cuminsäure oder Anisäure spalten. In gleicher Weise liefert Chlorbenzoyl bei seiner Einwirkung auf benzamins. Silberoxyd neben Chlorsilber eine neue Säure, welche durch Alkohol aus der Masse ausgezogen und nach dem Verdampfen von dem benzoës. Aethyl durch Ammoniak getrennt werden kann. Durch Salzsäure wird die neue Säure aus dem Ammoniak-salz abgeschieden.

Essigsäure.

E. Lucius (1) beschreibt ein Doppelsalz von salpeters. Baryt mit essigs. Baryt,  $BaO, NO_3 + BaO, C_4H_3O_3 + 8 HO$ ,

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 118; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 958; J. pr. Chem. LXXII, 459.

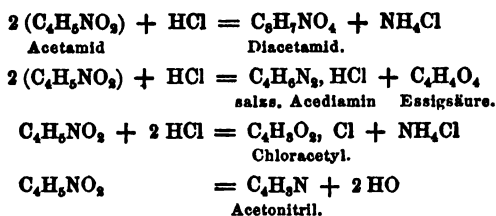
und ein anderes von salpeters. Bleioxyd mit ameisens. Bleioxyd,  $\text{PbO}$ ,  $\text{NO}_5 + 3 (\text{PbO}, \text{C}_2\text{HO}_3) + 2\text{HO}$ . Ersteres bildet sich beim Auflösen von überschüssigem salpeters. Baryt in heißer concentrirter Lösung von essigs. Baryt; es krystallisirt zuerst salpeters. Baryt und aus der Mutterlauge schiefen zolllange gerade rhombische Prismen des Doppelsalzes an. Das Bleioxyddoppelsalz erhält man durch Auflösen von ameisens. Bleioxyd in einer heißen, fast gesättigten Lösung von salpeters. Bleioxyd und langsames Erkalten in luftbeständigen, großen rhombischen Tafeln, welche in kaltem Wasser schwerlöslich sind.

A. Strecker (1) hat nachgewiesen, daß das Acetamid Acetamid. mit Säuren salzartige Verbindungen bildet. *Salzs. Acetamid*  $2\text{C}_4\text{H}_5\text{NO}_2$ ,  $\text{HCl}$  erhält man leicht beim Einleiten von salzs. Gas in eine Lösung des Acetamids in Aetheralkohol unter Abkühlung. Die mit wasserfreiem Aether abgewaschene Krystallmasse krystallisirt aus Alkohol in langen spießförmigen Krystallen, welche leicht in Wasser und Alkohol, nicht in Aether löslich sind. Sie reagiren sauer; die alkoholische Lösung setzt beim Stehen Salmiakkrystalle ab, mit Platinchlorid entsteht beim Erwärmen Platinsalmiak. Die Verbindung entsteht auch durch Einwirkung von Phosphoroxychlorid auf Acetamid. Die durch Zusammenschmelzen beider sich bildende Masse tritt an absoluten Alkohol das salzs. Acetamid ab, welches beim Erkalten, reichlicher durch Zufügen von Aether, krystallinisch abgeschieden wird. — Beim Stehen einer Lösung von Acetamid in kalter concentrirter Salpetersäure bilden sich farblose, leicht schmelzbare und verpuffende Krystalle von salpeters. *Acetamid*,  $\text{C}_4\text{H}_5\text{NO}_2 + \text{HO}, \text{NO}_5$ . — Sättigt man eine Lösung von Acetamid mit gelbem Quecksilberoxyd in der Wärme, so erhält man durch Verdunsten des Fil-

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 321; im Auss. J. pr. Chem. LXXII, 328; Chem. Centr. 1857, 981; J. pharm. [8] XXXII, 898; Ann. ch. phys. [8] LII, 506; Chem. Gaz. 1858, 84.

**Essigsäure.** träts in Wasser leicht, in Alkohol wenig lösliche farblose Krystallrinden von *Quecksilberacetamid*,  $C_4H_4HgNO_2$ , dessen Lösung von Ammoniak sogleich, von Kali erst in der Siedehitze gefällt wird. Zink und Cadmium fallen aus der Lösung Quecksilber unter Bildung der Oxyde und von reinem Acetamid. — Frisch gefälltes Silberoxyd bildet mit Acetamid Krystallschuppen von *Silberacetamid*. — Erhitzt man salzs. Acetamid, in einer Glasröhre eingeschmolzen, einige Stunden auf  $200^\circ$ , so erhält man eine salbenartige Masse, welche durch Destillation im Oelbade in einen flüssigen zuerst übergehenden, einen anderen in der Vorlage erstarrenden Körper und einen festen gefärbten Rückstand zerfällt. Erhitzt man Acetamid in einem Strom von trockener Salzsäure, so erhält man dieselben Producte, einen festen Rückstand und einen festen krystallinischen und einen flüssigen Körper, welche sich in der Vorlage bei guter Abkühlung verdichten. Das flüssige Destillat enthält neben Essigsäure Chloracetyl und vielleicht Acetonitril; die übergegangene krystallinische Masse löst sich, unter Zurücklassung von salzs. Acetamid, zum größten Theil in Aether auf und die Lösung liefert neben Schwefelsäure und Kalk im Vacuum harte Krystallkörner, deren Analyse der Formel  $C_{12}H_{12}N_2O_6 = C_4H_5NO_2 + C_8H_7NO_4$ , also einer Verbindung oder einem Gemenge von gleichen Atomen Acetamid und Diacetamid entspricht. Salzs. Gas scheidet in der That aus der ätherischen Lösung dieses Körpers salzs. Acetamid ab, und die davon abfiltrirte Lösung liefert durch Verdunstung lange nadelförmige Krystalle von Diacetamid,  $C_8H_7NO_4$ , welches leicht löslich in Wasser, Alkohol und Aether ist und beim Kochen mit Säuren in Essigsäure und Ammoniak zerfällt. — Das nicht flüchtige Zersetzungsproduct des salzs. Acetamids hinterläßt beim Behandeln mit Alkohol Salmiak und die Lösung enthält das salzs. Salz einer starken Base, welche Strecker *Acediamin* nennt. Es bildet beim freiwilligen Verdunsten der Lösung säulenförmige Krystalle,

welche durch Umkrystallisiren aus einer Mischung von Alkohol und Aether rein erhalten werden. Das Platindoppelsalz dieser Base hat die Formel  $C_4H_6N_2, HCl + PtCl_2$ ; es bildet sich beim Verdunsten der wässerigen, mit Platinchlorid versetzten Lösung in grossen harten gelblich-rothen Krystallen. Das schwefels. Acediamin,  $C_4H_6N_2, HO, SO_3$ , durch Zersetzung des salzs. Salzes mit schwefels. Silberoxyd dargestellt, ist leicht löslich, neutral und in perlmutterglänzenden Blättchen krystallisirend. Das Acediamin kann nicht im freien Zustande dargestellt werden, sofern es beim Erwärmen seiner Lösung sogleich in Essigsäure und Ammoniak nach der Gleichung  $C_4H_6N_2 + 4 HO = C_4H_4O_4 + 2 NH_3$  zerfällt. Auch die Salze der Base erleiden, wiewohl schwieriger, beim Kochen mit Säuren eine solche Spaltung. Strecker nimmt an, dass die bei der Zersetzung des Acetamids durch Salzsäure entstehenden Körper, Diacetamid, Acediamin, Salmiak, Essigsäure, Chloracetyl und Acetonitril Producte verschiedener, nebeneinander vor sich gehender Processe sind, nach den Gleichungen :



Durch das in Folge der letzten Zersetzungsweise auftretende Wasser wird ein Theil des Acetamids in Essigsäure und Ammoniak zerlegt. — In Betreff des Acediamins hebt Strecker hervor, dass es sich aus dem Acetamid ableite, wie das Acetamid selbst aus der Essigsäure oder das Aethylamin aus Alkohol, und dass die leicht verständlichen Formeln  $\begin{smallmatrix} C_4H_4N \\ H_2 \end{smallmatrix} \} N$  und  $\begin{smallmatrix} C_4H_3 \\ H_2 \end{smallmatrix} \} N$ , gleiche Berechtigung als Ausdruck der Constitution dieser Base haben möchten.



Jodacetyl.

F. Guthrie (1) hat das Jodacetyl,  $C_4H_5O_2, J$ , dargestellt. Man erhält es durch Einwirkung von Jod und Phosphor (von beiden etwas mehr als 1 Aeq.) auf (1 Aeq.) wasserfreie Essigsäure. Das Destillat wird mit Quecksilber geschüttelt und bei der Rectification der bei  $108^\circ$  übergehende Antheil für sich aufgefangen. Man erhält so von  $3\frac{1}{2}$  Unzen wasserfreier Essigsäure,  $9\frac{1}{2}$  Unzen Jod und 1 Unze Phosphor etwa 5 Unzen Jodacetyl. Es ist durchsichtig braun, raucht stark an der Luft, wird durch Wasser sogleich in Essigsäure und Jodwasserstoffsäure zersetzt, siedet bei  $108^\circ$  und hat bei  $17^\circ$  ein spec. Gew. = 1,98. Bei der Destillation wird es stets theilweise zersetzt, unter Entwicklung von Jodwasserstoffsäure und Hinterlassung eines festen jodhaltigen Rückstandes. Von Zink und Natrium wird das Jodacetyl schon bei gewöhnlicher Temperatur, von Quecksilber im directen Sonnenlicht, ohne Gasentwicklung in Körper zersetzt, welche in Aether löslich sind und an der Luft rasch erhärten.

Auch Cahours (2) hat durch Destillation der betreffenden trockenen Kalisalze mit Jodphosphor die Jodverbindungen einiger Säureradicalc dargestellt. Er beschreibt sie als braune, an der Luft rauchende Flüssigkeiten, welche durch Rectification und Schütteln mit Quecksilber farblos werden. Das *Jodacetyl*,  $C_4H_5O_2, J$ , siedet nach ihm bei  $104$  bis  $105^\circ$ ; das *Jodbutyryl*,  $C_8H_7O_2, J$ , siedet bei  $146$  bis  $148^\circ$  (3), und das *Jodvaleryl*,  $C_{10}H_9O_2, J$ , bei  $168^\circ$ . Sie werden von Wasser unter Bildung von Essigsäure u. s. w. und Jodwasserstoffsäure, von Alkohol unter Bildung des zusammengesetzten Aethers zersetzt.

Aldehyd.

Nach Jacquemin und Lies-Bodard (4) bildet sich Aldehyd bei dem Erwärmen von Aethylschwefelsäure mit

(1) Phil. Mag. [4] XIV, 188; Ann. Ch. Pharm. CIII, 385; J. pr. Chem. LXXII, 335; Chem. Centr. 1857, 943. — (2) In der S. 316 angef. Abhandl. — (3) Berthelot (Institut. 1857, 270) erhielt durch Einwirkung von Bromphosphor auf Buttersäure u. a. das *Brombutyryl*  $C_8H_7O_2Br$  als eine gegen  $128^\circ$  flüchtige Substanz. — (4) Institut. 1857, 407.

Manganhyperoxyd oder chroms. Kali, auch unter Umständen wo nicht eine vorgängige Regeneration von Alkohol anzunehmen ist. Auch trockene äthylschwefels. Salze geben bei dem Erhitzen mit den genannten Oxydationsmitteln Aldehyd, jedoch gemengt mit Weinöl und anderen Zersetzungsproducten. Amylschwefelsäure giebt unter denselben Umständen Valeral.

T. Petersen (1) beschreibt eine Modification des sauren schwefl. Aldehyd-Ammoniaks, welche beständiger ist als die von Redtenbacher dargestellte Verbindung. Man erhält sie durch Sättigen des gelbbraunen zerflossenen Aldehyd-Ammoniaks (wie es sich beim Stehen von krystallisirter Verbindung unter Aether und Alkohol erzeugt) mit schwefliger Säure nach Entfernung des meisten Alkohols und Aethers durch Erwärmen. Durch vorsichtiges Verdunsten oder längeres Stehen der Lösung erhält man gelbe Krystallkrusten, welche durch Waschen mit Alkohol weiß werden. Diese Verbindung ist  $C_4H_7NO_6S_2$ , also von derselben Zusammensetzung wie das schwefl. Aldehyd-ammoniak. Sie erscheint unter dem Mikroskop als ein Haufwerk kleiner Nadeln, ist umkrystallisirbar, in kaltem Wasser schwerer löslich, als die Redtenbacher'sche Verbindung und zersetzt sich erst bei  $150^\circ$ . Mit Säuren entwickelt sie in der Wärme Aldehyd und schweflige Säure.

A. Wurtz (2) hat gefunden, daß durch Einwirkung von Chlor auf Aldehyd kein Chloral entsteht, welches man gewöhnlich als eine substituirte Modification des Aldehyds betrachtet. Bringt man wasserfreies Aldehyd in einen mit Chlor gefüllten Ballon, so kommt das Aldehyd ins Sieden und nach einigen Stunden ist der Ballon farblos. Das Product, dessen Siedepunkt von  $50^\circ$  auf  $200^\circ$  steigt, enthält in dem flüchtigeren Antheil Chloracetyl; Wasser zersetzt das-

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 324; J. pr. Chem. LXXI, 497; Chem. Centr. 1857, 225. — (2) Ann. ch. phys. [3] XLIX, 58; Ann. Ch. Pharm. CII, 98; Chem. Centr. 1857, 570.

Aldehyd.

selbe sogleich in Salzsäure und Essigsäure. Ein anderer, durch fractionirte Destillation erhaltener und bei  $120^{\circ}$  übergehender Antheil gab bei der Analyse der Formel  $C_3H_7ClO_4$  entsprechende Zahlen, woraus Wurtz schließt, daß bei der Einwirkung von nicht überschüssigem Chlor auf Aldehyd neben Chloracetyl die polymere Modification des Aldehyds  $C_3H_5O_4$  (isomer oder identisch mit dem Aether des Glycols  $C_4H_4\big\{O_4\big\}$ ) entstehe, welche durch die Wirkung des Chlors in das Product  $C_3H_7ClO_4$  übergehe. — Setzt man Chloracetyl der weiteren Einwirkung von trockenem Chlor aus, so tritt im Sonnenlichte rasch, im zerstreuten Lichte in 24 Stunden Entfärbung ein, unter reichlicher Entwicklung von salzs. Gas. Durch fractionirte Destillation des zwischen  $55^{\circ}$  und  $200^{\circ}$  siedenden Products läßt sich eine bei  $100$  bis  $105^{\circ}$  siedende Flüssigkeit isoliren, welche einfach-gechlortes Chloracetyl  $C_4H_2Cl_2O_2$  ist. Dieses ist eine farblose Flüssigkeit von reizendem Geruch, einem spec. Gew. = 1,495 bei  $0^{\circ}$  und einem Siedepunkt von etwa  $105^{\circ}$ . Wasser zersetzt es rasch in Salzsäure und Monochloressigsäure:  $C_4H_2Cl_2O_2 + 2HO = HCl + C_4H_3ClO_4$ . Es absorbiert trockenes Ammoniak unter Bildung von Monochloracetamid und Salmiak; mit Alkohol entsteht Salzsäure und monochloressigs. Aethyl. Wurtz empfiehlt die Zersetzung des einfach-gechlorten Chloracetyls mit Wasser zur Darstellung der Monochloressigsäure. Bei der Destillation der hierbei erhaltenen Flüssigkeit steigt die Temperatur von  $100$  bis  $180^{\circ}$ ; das zuletzt Uebergehende ist reine, zu einer krystallinischen Masse erstarrende Monochloressigsäure (1). — Da das Chloral bei  $94^{\circ},4$ , das einfach gechlorte Chloracetyl bei  $105^{\circ}$  siedet, so kann ersteres kein Substitutionsproduct des letzteren sein.

Monochlor-  
essigsäure.

E. Willm (2) hat das monochloressigs. Aethyl und das

(1) Vgl. R. Hoffmann's Untersuchung S. 347. — (2) Ann. ch. phys.

[8] XLIX, 97; Ann. Ch. Pharm. CII, 109; Chem. Centr. 1857, 571.

Monochloracetamid aus dem nach diesem Verfahren bereite-  
ten einfach gechlorten Chloracetyl durch Behandlung mit  
Alkohol oder Ammoniak dargestellt und näher untersucht.  
Das *monochloressigs. Aethyl*,  $C_8H_7ClO_4 = C_4H_5Cl(C_4H_5)O_4$ ,  
ist eine farblose Flüssigkeit von ätherartigem Geruch und  
brennendem Geschmack; es ist unlöslich in Wasser und  
specifisch schwerer als dieses. Es siedet bei  $143^{\circ},5$  bei  
 $758^{mm}$  B.; seine Dampfdichte ist  $= 4,23$  (gef. 4,46). Es  
brennt mit grünesäumter Flamme. Mit Aetzkali zerfällt  
es in Alkohol und monochloressigs. Kali, welches letztere  
wieder in Chlorkalium und essigs. Kali sich zu zersetzen  
scheint. — Das *Monochloracetamid*,  $C_4H_4ClNO_2 = N \begin{smallmatrix} C_4H_5ClO_2 \\ H_2 \end{smallmatrix}$

entsteht auch neben Alkohol durch Einwirkung von Am-  
moniak auf monochloressigs. Aethyl. Es ist weiß, amorph,  
in wasserfreiem Alkohol löslich und daraus in breiten glän-  
zenden Blättern krystallisirbar. Es löst sich in 10 Th.  
Wasser von  $24^{\circ}$  und in 10,5 Th. Alkohol von derselben  
Temperatur; in Aether ist es nur wenig löslich. Aus der  
wässerigen Lösung erhält man es beim Verdunsten in  
kleinen warzenförmigen Massen. Mit Kali zerfällt es in  
Ammoniak, Chlorkalium und essigs. Kali.

Durch directe Einwirkung von Chlor auf Essigsäure  
hat R. Hoffmann (1) die Monochloressigsäure, deren Exi-  
stenz von F. Leblanc angedeutet war, erhalten. Zu  
ihrer Darstellung leitet man trockenes Chlorgas in der  
Art zu Eisessig, daß das eintretende Chlor sich dicht über  
der Oberfläche der Essigsäure mit dem Dampf der letz-  
teren mischt. Die die Säure enthaltende Retorte sitzt in  
einem Bad von einer gesättigten und siedenden Auflösung  
von Chilisalpeter, welches eine constante Temperatur von  
 $120^{\circ}$  sichert. Der Hals der Retorte ist aufwärts gerichtet,  
mit einem weiten Glasrohr verbunden, und der Apparat

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 1; im Auss. J. pr. Chem. LXXI, 236;  
Chem. Centr. 1857, 525; Ann. ch. phys. [3] LII, 215.

Monochlor-  
essigsäure.

so aufgestellt, daß er von den directen oder von den durch einen Spiegel reflectirten Sonnenstrahlen getroffen wird. Bei bedecktem Himmel bemerkt man kaum eine Absorption von Chlor, bei starkem Sonnenlicht ist dieselbe auch bei sehr rascher Entwicklung fast vollständig. Man leitet die Chlorentwicklung so, daß der obere Theil der Retorte immer gefärbt erscheint und noch etwas Chlor unverbunden entweicht. Es entsteht hierbei stets Monochloressigsäure, neben wenig einer an Chlor reicheren Säure; die Reaction ist (bei  $\frac{1}{2}$  bis 1 Pfund Essigsäure) im gewöhnlichen Tageslicht in 30 Stunden, bei directem Sonnenlicht in der halben Zeit vollendet. Nach dem Verdrängen des Chlorüberschusses durch trockene Luft destillirt man das Product in einem kleineren Gefäße, wo bis zu  $130^\circ$  fast nur Essigsäure, dann von  $130$  bis  $190^\circ$  eine Flüssigkeit übergeht, welche durch wiederholte Rectification bei  $182$  bis  $187^\circ$  siedende fast reine Monochloressigsäure liefert. Sie erstarrt entweder sogleich zu einer Masse von weißen nadelförmigen Krystallen, oder bildet bei dem Stehen einzelne große wasserhelle rhombische Tafeln, während der größere Theil flüssig bleibt und dann beim Schütteln oder Berühren mit einem Glasstab unter Temperaturerhöhung plötzlich erstarrt, indem zugleich die schon gebildeten Krystalle porcellanartig werden. Durch Abgießen, rasches Abpressen der Krystalle, Trocknen im leeren Raum über Schwefelsäure und Kalk und nochmaliges Destilliren unter Beseitigung der ersten und letzten Antheile des Destillats erhält man die Säure rein. Die Analyse führte zur Formel  $C_4H_3ClO_4$ . Als Siedepunkt fand Hoffmann für verschiedene Proben bei  $757,7^{mm}$  B.  $185^\circ$ ,  $186^\circ$  und  $187^\circ,8$ . Den von  $60$  bis  $64^\circ$  schwankenden Erstarrungspunkt der Säure nimmt er zu  $62^\circ$  an; das spec. Gew. der flüssigen Säure (bei  $73^\circ$ ) ist  $= 1,3947$  bezogen auf Wasser von  $73^\circ$ ,  $= 1,366$  bezogen auf Wasser von  $19^\circ$ . Die durch Erstarren erhaltenen Krystalle sind rhombische Tafeln, deren spitze Winkel nach ungefährrer Messung  $77$  bis  $78^\circ$  be-

tragen; die aus der Auflösung in Essigsäure erhaltenen Krystalle haben einen prismatischen Habitus. Im Uebrigen sind die physikalischen Eigenschaften der Monochloressigsäure denen der Trichloressigsäure, wie sie Dumas beschrieben hat, sehr ähnlich. Die Monochloressigsäure riecht, bis zum Verdampfen erhitzt, reizend und erstickend; sie schmeckt ätzend sauer, zerstört die Oberhaut und bildet Blasen auf derselben. Sie ist zerfließlich, löst sich sehr leicht in Wasser unter Temperaturerniedrigung, destillirt ohne Zersetzung und sublimirt, längere Zeit nahe auf den Siedepunkt erhitzt, zu langen spiefsigen Krystallen. Die Salze der Monochloressigsäure sind meist leicht auflöslich und krystallisirbar. Das neutrale Kalisalz,  $C_4H_2ClKO_4 + 3HO$ , krystallisirt über Schwefelsäure im Vacuum aus der syrupdicken Lösung in dünnen farblosen Blättern, welche bei  $100^\circ$  den Wassergehalt verlieren. In der Wärme läßt sich die Lösung nicht ohne Zersetzung verdampfen. Das saure Kalisalz,  $C_4H_2ClKO_4 + C_4H_5ClO_4$ , ist schwer löslich in Wasser und leicht in perlgänzenden weißen Krystallschüppchen zu erhalten. Das sehr leicht lösliche Ammoniaksalz läßt sich in Folge seiner Zersetzbarkeit nicht frei von Salmiak erhalten. Das Barytsalz,  $C_4H_2ClBaO_4 + 2HO$ , krystallisirt beim Erkalten einer heifs gesättigten Lösung zum grofsen Theil heraus, in prismatischen, dem rhombischen Systeme angehörenden Krystallen. Das Silbersalz,  $C_4H_2ClAgO_4$ , ist schwer löslich in kaltem, leichter löslich in heifsem Wasser, schwärzt sich am Lichte und zersetzt sich bei  $110$  bis  $120^\circ$  unter Verpuffung. — Erhitzt man Monochloressigsäure mit Kalilauge, Ammoniak, Baryt- oder Kalkwasser, so bildet sich neben Chlormetall eine Säure, von welcher R. Hoffmann vermuthet, sie sei Glycolsäure, nach der Gleichung:  $C_4H_2ClMO_4 + 2HO = C_4H_4O_6 + MCl$  (1). Mit Kaliumamalgam oder Zink wird Essig-

(1) Kekulé hat (Ann. Ch. Pharm. CV, 286), wie im nächsten Jahresber. zu besprechen ist, nachgewiesen, dafs diese Zersetzung in der That stattfindet.

Monochlor-  
essigsäure.

säure unvollständig aus Monochloressigsäure regenerirt. — Versuche welche R. Hoffmann über den Einfluß des Lichts bei der Bildung von Chloressigsäure anstellte, zeigten, daß im Dunkeln wie im zerstreuten Tageslicht zwar Substitution statt finde, daß aber das Product selbst nach wochenlanger Einwirkung von Chlor nicht auf den Siedepunkt der Monochloressigsäure oder zum Krystallisiren gebracht werden könne. Rascher ist die Wirkung bei 100 bis 120°; nach 27 stündiger Einwirkung war  $\frac{1}{8}$  der Säure in Monochloressigsäure verwandelt. In directem oder reflectirtem Sonnenlicht steigt die Ausbeute mit der Stärke und längeren Dauer der Lichteinwirkung. Bei 23 stündiger Einwirkung des Chlors mit Benutzung von Sonnenlicht und 7 stündiger ohne dasselbe verwandelte sich  $\frac{1}{8}$  der Säure in Monochloressigsäure. Niemals entsteht hierbei Oxalsäure, wohl aber gab die erhaltene Säure beim Kochen mit Barytwasser neben Chlorbaryum etwas koh lens. Baryt, mit Ammoniak aber kein Chloroform, und der Siedepunkt stieg bei der Destillation über 190°, was auf das Vorhandensein einer höher gechlorten Säure hindeutet, welche in der von den Krystallen aufgesaugten Flüssigkeit enthalten sein muß. Der bei 170° übergehende und nicht krystallisirbare Theil dieser Säure zeigte einen Chlorgehalt von 48,25 pC. (die Dichloressigsäure müßte 55,04 enthalten) und gab mit Baryt gesättigt neben viel monochloressigs. Salz eine kleine Menge eines undurchsichtigen warzenförmigen Salzes, welches wahrscheinlich die höher gechlorte Essigsäure enthält. — Bei der mehrtägigen Einwirkung von Brom auf Essigsäure im Sonnenlicht bei 100° zeigte sich keine Einwirkung (vgl. S. 351). — Mit Phosphorsuperchlorid destillirt liefert die Monochloressigsäure ein bei 110° siedendes Destillat, aus welchem das gechlorte Chloracetyl nicht abzuschneiden ist, da dessen Siedepunkt, wie Wurtz (1) gezeigt hat, bei 100 bis 105° liegt.

(1) In der S. 845 angef. Abhandl.

Erhitzt man, nach Perkin u. Duppa (1), 4 Vol. Eisessig und 1 Vol. Brom in einer verschlossenen Röhre auf 120 bis 130° C., so wird das Gemenge farblos und beim Oeffnen der Röhre entwickelt sich eine große Menge Bromwasserstoffgas. Das flüssige Product fängt bisweilen, wenn es viel Bromwasserstoff enthält, schon bei 90° zu sieden an; nach und nach steigt sein Siedepunct auf 208° und das Destillat erstarrt alsdann als Bromessigsäure,  $C_4H_5BrO_4$ . Die sehr zerfließliche Säure krystallisirt in Rhomboëdern und wird bei jeder Destillation unter Entwicklung von Bromwasserstoff theilweise zerlegt.

A. Wurtz (2) hat gefunden, daß die aus Cyanamyl Capronsäure. durch Kochen mit Kali dargestellte Capronsäure optisches Drehungsvermögen besitzt, was mit der aus Cocosnufsöl dargestellten Säure nicht der Fall ist. Die Säure siedet, wie auch Brazier und Gossleth (3) angeben, genau bei 198° und besitzt denselben unangenehmen Geruch, wie die des Cocosnufsöls; sie bewirkt auf eine Länge von 200 MM. eine Ablenkung des rothen Strahls von 2°,43 nach rechts. Da nun alle Abkömmlinge des Amylalkohols, in welchen nicht, wie in der Valeriansäure, das Molecül des Amyls eine Veränderung erlitten hat, optisches Drehungsvermögen zeigen, so läßt sich hieraus schließen, daß die optisch wirksame Capronsäure das Radical Amyl enthalte, also Ameisensäure ist, worin der Wasserstoff des Radicals durch Amyl ersetzt ist. Durch Electrolyse der activen Capronsäure erhielt Wurtz das Radical Amyl, welches auf eine Länge von 200 MM. eine Ablenkung des rothen Strahls von 6°,39 nach rechts bewirkte. Wurtz überzeugte sich, daß die (optisch unwirksame) Caprylsäure des Cocosnufsöls optisch unwirksames Oenanthyl liefert,

(1) Phil. Mag. [4] XIV, 217; Ann. Ch. Pharm. CV, 51; J. pr. Chem. LXXII, 337; Chem. Centr. 1858, 16; Arch. ph. nat. XXXVI, 358. —

(2) Ann. ch. phys. [8] LI, 358; Ann. Ch. Pharm. CV, 295; Pharma. Centr. 1858, 148. — (3) Jahresber. f. 1850, 397.



und vermuthet, daß die Capronsäure aus derselben Quelle sich analog verhalte. Ist das active Amyl isomer mit dem inactiven, so läßt sich auch annehmen, daß die beiden Säuren, welche optisch verschiedene Radical-Moleküle enthalten, wirklich isomere Verbindungen sind, obwohl ihre Zusammensetzung durch dieselbe rationelle Formel ausgedrückt wird.

Fette Säuren  
u. a. im  
Runkel-  
rüben-Fusel-  
öl.

A. Perrot (1) untersuchte die Bestandtheile des Runkelrüben-Fuselöls, namentlich die daraus zu erhaltenden fetten Säuren. Die bei der Destillation des Fuselöls bei 80 bis 110° übergehenden Portionen enthielten Weingeist und Butylalkohol, doch keine nachweisbare Menge von Propylalkohol. Der nach dem Abdestilliren des Amylalkohols gebliebene Rückstand ging bei 140 bis 300° über. Es bestand dieser Rückstand größtentheils aus Aetherarten; der einzige im freien Zustand darin enthaltene einfachere Bestandtheil war eine gegen 200° übergehende, unangenehm riechende, auf Wasser schwimmende Substanz von der Zusammensetzung  $C_{12}H_{10}O_2$ , deren Verhalten zu Phosphorsuperchlorid sie nicht als den Alkoholen analog betrachten läßt. Das bei fractionirter Destillation jenes Rückstandes bei 140 bis 200° Uebergegangene wurde mit concentrirter Aetzkaliösung anhaltend auf 100° erhitzt; die obere Schichte des Products für sich destillirt ging größtentheils bei 94 bis 135° über (hierin waren Aethyl-, Butyl- und Amylalkohol), in der bei 140 bis 190° übergehenden kleinen Menge liefs sich Caproyl- oder Caprylalkohol nicht nachweisen, und der bei 190 bis 202° übergehende Rest bestand aus der oben erwähnten Substanz

(1) Compt. rend. XLV, 309; Ann. Ch. Pharm. CV, 64; J. pr. Chem. LXXIII, 174. Aus dem Fuselöl des Krapp-Weingeists erhielt Perrot eine gegen 210° übergehende, bei 35° erstarrende, bei längerem Erhitzen mit Kaliösung sich nicht verändernde Substanz mit 77,08 pC. Kohlenstoff und 11,76 pC. Wasserstoff, die wohl mit dem im Jahresber. f. 1856, 625 besprochenen, auch aus Krapp-Fuselöl erhaltenen Campher  $C_{20}H_{16}O_2$  identisch war.

$C_{12}H_{10}O_2$ . Das aus der Verbindung mit Kali wieder abgeschiedene Säuregemische enthielt in geringerer Menge (wahrscheinlich) Valeriansäure, Capronsäure und Oenanthylsäure, in größerer Caprylsäure und Pelargonsäure (diese wurden durch fractionirte Destillation im reineren Zustand abgeschieden und analysirt; die Caprylsäure  $C_{16}H_{16}O_4$  ergab den Schmelzpunkt  $5^\circ$ , den Erstarrungspunkt  $-3^\circ$ , das spec. Gew. 0,905 bei  $21^\circ$ , den Siedepunkt  $238^\circ$ ; die Pelargonsäure  $C_{18}H_{18}O_4$  ergab den Schmelzpunkt  $18^\circ$ , den Erstarrungspunkt  $13^\circ$ , das sp. Gew. 0,903 bei  $21^\circ$ , den Siedepunkt  $255^\circ$ ); die bis  $290^\circ$  nicht überdestillirenden Bestandtheile dieses Säuregemisches begannen hier zu verkohlen und erstarrten bei dem Erkalten.

C. Kraut (1) fand in dem frischen Wasser eines kleinen, in mooriger Gegend entspringenden Baches (des Hahnbachs, Landdrosteibezirk Stade in Hannover) neben den gewöhnlichen Mineralbestandtheilen eine diesen fast gleiche Menge organischer Substanz (0,1684 Grm. im Liter). In dem eingedampften Rückstand von etwa 25 Litern des Wassers, welches einige Monate in einem halb damit gefüllten Gefäße gestanden hatte, wies Kraut die Gegenwart von Buttersäure und Capronsäure nach, von welchen im frischen Wasser kaum Spuren aufzufinden waren.

Bildung  
fetter Säuren  
in Moor-  
Wasser.

Heintz (2) hat die feste Säure des Olivenöls von Neuem der Analyse unterworfen. Nach Collett (3) ist dieselbe Margarinsäure  $C_{32}H_{32}O_4$  mit dem Schmelzpunkt von  $60^\circ$ ; Heintz (4) bestritt schon früher, daß diese Säure die Chevreul'sche Margarinsäure mit dem Schmelzpunkt von  $60^\circ$ , sondern bei  $62^\circ$  schmelzende Palmitinsäure sei. Die erneute Analyse führte wieder zur Formel  $C_{32}H_{32}O_4$ ; es ist also Palmitin im Oli-

Feste Säure  
des Oliven-  
öls.

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 29; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 515; Chem. Centr. 1857, 944; Ann. ch. phys. [8] LII, 109. — (2) J. pr. Chem. LXX, 366; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 785. — (3) Jahresber. f. 1854, 460. — (4) Ebendas., 461.

venöle enthalten. Ausser Oelsäure und Palmitinsäure findet sich, nach Versuchen von Krug, welche unter der Leitung von Heintz ausgeführt sind, in den Verseifungsproducten des Olivenöls eine andere feste fette Säure, welche einen etwas höheren Schmelzpunkt ( $71^{\circ},4\text{ C.}$ ) als die Stearinsäure und bei der Analyse auch einen etwas höheren Kohlenstoffgehalt zeigte. Heintz hält es für wahrscheinlich, daß diese Säure Butinsäure (Arachinsäure)  $\text{C}_{40}\text{H}_{80}\text{O}_4$  sei. Die Gegenwart der Stearinsäure konnte nicht bestimmt nachgewiesen werden.

Margarin-  
säure.

G. Becker (1) hat die Margarinsäure  $\text{C}_{34}\text{H}_{68}\text{O}_2$ , welche in Folge der Untersuchungen von Heintz aus der Reihe der fetten Säuren verschwunden war, aus Cyancetyl künstlich dargestellt. Schon Köhler (2) machte auf die Bildung der Margarinsäure auf diesem Wege aufmerksam. Das zu diesen Versuchen dienende Cyancetyl wurde in folgender Weise von Becker dargestellt. Cetylalkohol, gewonnen durch wiederholtes Verseifen von Wallrath mit alkoholischer Kalilösung, Ausfällen der Palmitinsäure mit Chlorbaryum, Abdestilliren des Alkohols, Waschen des Rückstandes mit heißem Wasser und nochmaliges Lösen in wenig Weingeist, wurde im geschmolzenen Zustande durch abwechselndes Zufügen von Jod und Phosphor in kleinen Portionen, bis die Farbe des Jods nicht mehr verschwand, in Jodcetyl verwandelt, dieses von dem amorphen Phosphor abgegossen, einigemal mit warmem Wasser gewaschen und durch Auskochen mit wenig Weingeist vom Cetylalkohol befreit. Aus diesem Jodcetyl wurde durch mehrtägiges Kochen mit einer weingeistigen Lösung von Cyankalium, Abdestilliren des Weingeists, Behandeln des Rückstandes mit heißem Wasser zur Entfernung von Jodkalium, und Umkrystallisiren aus Weingeist (wobei zuerst

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 309; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 126; Chem. Centr. 1857, 486; Ann. ch. phys. [8] LII, 840. — (2) Jahresber. f. 1856, 581.

Margarinsäure auskrystallisirt) unreines Cyancetyl dargestellt. Zur Ueberführung dieses Cyancetyls in Margarinsäure wurde es so lange (3 Tage) mit einer weingeistigen Kalilösung gekocht, als sich noch Ammoniak entwickelte, der Rückstand sodann, nach Entfernung des Alkohols, mit Salzsäure zersetzt, die ausgeschiedene fette Säure in weingeistiger Lösung mit Bleizucker gefällt, das gepresste und mit Weingeist gewaschene Bleisalz mit Salzsäure zerlegt und die erhaltene fette Säure mehrmals aus Alkohol krystallisirt. Die so erhaltene Säure bildete perlmutterglänzende Schuppen, leicht in Aether und in heißem Weingeist löslich, bei 52 bis 53° schmelzend. Die Analyse der Säure wie der Barytgehalt des Barytsalzes entsprach der Formel  $C_{34}H_{54}O_4$ . Ein zweiter, in etwas größerem Maßstabe ausgeführter Versuch lieferte eine Säure von derselben Zusammensetzung und demselben Schmelzpunkt, selbst in den durch fractionirte Fällung erhaltenen Producten.

Margarinsäure.

Heintz (1) hat dieselbe Umwandlung ausgeführt mit Cyancetyl, welches durch Erhitzen von cetylschwefels. Kali und Cyankalium auf 200° erhalten war (vgl. bei Alkoholen). Die durch Kochen dieses nicht ganz reinen Cyancetyls mit einer alkoholischen Kalilösung erhaltene Seife wurde mit Salzsäure zersetzt, die abgeschiedene Säure in verdünntem Ammoniak gelöst, mit Chlorbaryum gefällt und der Niederschlag mit kochendem Aether vollkommen ausgewaschen. Das mittelst alkoholfreien Aethers und Salzsäure zersetzte Barytsalz lieferte eine bei 56°,6 schmelzende Säure, deren Schmelzpunkt durch wiederholtes Umkrystallisiren sich nur auf 57°,4 erhöhte, welche aber durch (mit der ersten Portion wiederholte) fractionirte Fällung des Natronsalses mit einer alkoholischen Lösung von essigs. Magnesia und Umkrystallisiren der verschiedenen Säureportionen aus Al-

(1) Pogg. Ann. CII, 257; im Ausz. Berl. Acad. Ber. 1857, 417; J. pr. Chem. CXXII, 178; Chem. Centr. 1857, 684.

Margarin-  
säure.

kohol in eine constant bei  $66^{\circ},2$  und eine andere bei  $59^{\circ},9$  schmelzende Säure zerfiel. Für erstere findet Heintz mit Wahrscheinlichkeit die Formel  $C_{38}H_{78}O_4$ ; letztere ist Margarinsäure  $C_{34}H_{70}O_4$ , deren Formel durch die Analyse der reinen Säure, des Barytsalzes und des Silbersalzes festgestellt wurde. Sie stimmt im Schmelzpunkte und den übrigen physikalischen Eigenschaften mit der Chevreul'schen (aus Stearin- und Palmitinsäure bestehenden) Margarinsäure überein und bildet mit Stearinsäure Mischungen, deren Schmelzpunkt niedriger ist, als der der letzteren, jedoch nicht in dem Grade niedriger und so verschiedenartig erstarrend, wie bei einer Mischung von Stearin- und Palmitinsäure. Sie erstarren sämmtlich mehr oder weniger schuppig-krystallinisch und perlmutterglänzend.

Fett der  
Brindonia  
indica.

J. Bonis und d'Oliveira Pimentel (1) haben das in den Samen der *Brindonia indica*, einer der Familie der Guttiferen angehörenden Pflanze, enthaltene Fett untersucht. Das Pericarpium der Frucht wird in Goa als Gewürz, der blutrothe saure Saft zu Limonade benutzt. Die Samen sind convex, rothbraun, von der Größe gewöhnlicher Bohnen und geschmacklos; sie enthalten  $1,72$  pC. und fettfrei  $2,58$  pC. Stickstoff. Trocken geprefst liefern sie kein Fett, wohl aber, wenn sie vorher durch Wasserdampf erweicht sind; durch Auflösungsmittel lassen sich  $30$  pC. fetter Substanz entziehen. Der mit Aether erschöpfte rothbraune Kuchen enthält einen in Wasser und Alkohol löslichen, in Aether und Säuren unlöslichen schön rothen Farbstoff. Das rohe Fett ist fast weiss, bei etwa  $40^{\circ}$  schmelzbar, wenig löslich in heissem Alkohol, leicht verseifbar, unter Bildung von Glycerin und von zwei fetten Säuren, von welchen die eine flüssig und wahrscheinlich Oelsäure, die andere,  $50$  pC. des Fetts betragende, fest ist. Letztere krystallisirt aus Alkohol in perlmutterglänzenden Blättchen,

(1) Compt. rend. XLIV, 1855; Instit. 1857, 225; Chem. Centr. 1857, 607; J. pr. Chem. LXXIII, 176.

schmilzt bei 70°, erstarrt bei 69°, und ist Stearinsäure,  $C_{36}H_{72}O_4$ . Aus dem Fett der *Brindonia indica* läßt sich leicht durch Krystallisation und Abpressen der Mutterlange reines Stearin gewinnen. Es ist nach Bouis und O. Pimentel vollkommen weiß, geschmolzen durchsichtiger als das Stearin aus Hammeltalg, und erstarrt zu einer aufgeblähten Masse, von welcher ein Theil durchsichtig, ein anderer weiß erscheint. Es liefert durch Verseifung unmittelbar 95,72 pC. bei 70° schmelzender Säure. Die Formel  $C_{114}H_{110}O_{12} = 3 C_{36}H_{72}O_4 + C_6H_8O_6 - 6 HO$  verlangt 95,73 pC. Säure. Das Fett ist demnach Tristearin.

Nach Versuchen von J. Bouis (1) erzeugen sich Verseifung. bei der Verseifung von Fetten mit einer zur völligen Umwandlung in Seife ungenügenden alkoholischen Lösung von Kali stets Aether der fetten Säuren, unter Abscheidung von Glycerin; es bilden sich keine stearglycerins. oder analoge Verbindungen, wie von manchen Chemikern angenommen ist. Um dies darzuthun, verseift Bouis ein neutrales Fett mit titrirter alkoholischer Kalilösung und sättigt dann das Alkali genau mit ebenfalls titrirter Schwefelsäure. Die wässrige Auflösung enthält dann neben schwefels. Kali das Glycerin; die abgeschiedene fette Substanz wird in Aether gelöst und mit Kalk behandelt; kalter Alkohol zieht alsdann den Aether der fetten Säure, warmer Aether das unverseifte Fett aus, während die fetten Säuren an den Kalk gebunden bleiben. Die Bildung der zusammengesetzten Aether durch die weingeistige Lösung des Alkali's finde fast augenblicklich, in 1 bis 2 Minuten, statt, und man habe bei der von Pelouze (2) angegebenen Verseifungsmethode einen Ueberschuß von Alkali zuzusetzen und den Alkohol vor dem Zusatz einer Mineralsäure zu verjagen, wenn die abgeschiedenen fetten Säuren nicht mit den Schmelzpunkt erniedrigenden zusammengesetzten Aethern gemengt sein sollen.

(1) Compt. rend. XLV, 85; Instit. 1857, 280; J. pr. Chem. LXXII, 308. — (2) Jahresber. f. 1855, 530.

**Verseifung.** Bezüglich des Vorgangs bei dem nun in mehreren Fabriken eingeführten Verfahren von Milly zur Verseifung von Fetten mit  $\frac{1}{5}$  bis  $\frac{1}{6}$  der bisher angewendeten Menge von Kalk, bemerkt Bouis, daß sich hierbei, aus Talg z. B., nicht wie man annehmen könne Mono- und Distearin neben stearins. Kalk erzeuge, sofern er stets die Bildung von Glycerin neben unverändertem Tristearin beobachtet habe. Er erklärt den Vorgang der Verseifung oder richtiger der Säurebildung (Acidification) durch 3, 2 oder 1 Aeq. der als Hydrat angewendeten Base in der Art und mit Anwendung der Wurtz'schen Glycerinformel  $\left. \begin{smallmatrix} C_6H_5 \\ H_3 \end{smallmatrix} \right\} O_6$ , für das Stearin,  $\left. \begin{smallmatrix} 3C_{36}H_{75}O_2 \\ C_6H_5 \end{smallmatrix} \right\} O_6$ , daß neben Glycerin entweder nur neutrales stearins. Salz, oder aufser diesem 2 oder 1 Aeq. freie Stearinsäure erzeugt werde. Bei Gegenwart von Alkohol erzeuge sich eine der freien Säure entsprechende Menge eines zusammengesetzten Aethers.

**Bleipflaster.** P. Bolley (1) macht den Vorschlag, zur Bereitung des Bleipflasters statt des Olivenöls die bei der Stearinfabrikation abfallende wohlfeilere Oelsäure anzuwenden. Das Bleipflaster bilde sich ohne Schäumen, in viel kürzerer Zeit, sei zähe und gut klebend und verliere nach wenigen Tagen den Geruch der rohen Oelsäure.

**Leinölsäure.** E. Schüler (2) hat die Säure des Leinöls, über welche schon eine Arbeit von Sacc (3) vorliegt, untersucht. Das eigens zur Untersuchung in der Kälte gepresste Oel war rein gelb, von 0,9347 spec. Gew. bei 13°, und verdickte sich bei -18° unter Ausscheidung einer geringen Menge eines festen Fetts. Zur Darstellung der Säure wurde der durch Verseifen mit Natronlauge erhaltene Seifenleim nach mehrmaligem Aussalzen mit Chlorcalcium gefällt, das aus-

(1) Schweiz. Zeitschr. f. Pharm. 1857, 188; Dingl. pol. J. CXLVI, 287. — (2) Ann. Ch. Pharm. CI, 252; im Auss. J. pr. Chem. LXXI, 170; Chem. Centr. 1857, 855. — (3) Ann. Ch. Pharm. LI, 218.

gewaschene Kalksalz in Aether gelöst (wobei das Kalksalz Leinölsäure. der festen Säure zurückblieb), die Lösung mit Salzsäure zersetzt und der Aether im Wasserstoffstrom abdestillirt. Die zurückbleibende noch unreine Leinölsäure wurde in weingeistiger Lösung mit Ammoniak übersättigt, mit Chlorbaryum gefällt und das ausgewaschene und gepresste Barytsalz aus Aether mehrmals umkrystallisirt. Das getrocknete weiße Salz wurde mit alkoholfreiem Aether übergossen, mit Salzsäure in der Kälte zersetzt und von der abgehobenen Lösung der Aether im Wasserstoffstrom abdestillirt. Die so erhaltene Leinölsäure bildet nach längerem Trocknen über Schwefelsäure und einer Mischung von Eisenvitriol und Kalk im luftleeren Raum ein schwach gelbliches, sehr liquides Oel von 0,9206 spec. Gew. bei 14°. Sie reagirt schwach sauer, schmeckt anfangs milde, hintenach im Schlunde kratzend, erstarrt noch nicht bei -18° und nimmt bei 10wöchentlichem Stehen an der Luft etwa 2 pC. an Gewicht zu, indem sie zäh und dickflüssig wird. In dünner Lage auf Holz aufgestrichen bildet sie einen Firnis, nicht aber auf Glas; mit salpetriger Säure entsteht keine Elaidinsäure. Die Analyse der Säure gab Zahlen, aus welchen Schüler die Formel  $C_{33}H_{58}O_4$  entwickelt, welche indessen durch keine Bestimmung des Atomgewichts gestützt ist. Die Analyse von Salzen dieser Säure führte nicht zu übereinstimmenden Zahlen. — Die feste fette Säure des Leinöls hält Schüler für Palmitinsäure.

G. Städeler (1) hat die Destillationsproducte von Zersetzungs-  
producte der  
Ricinölsäure. Ricinölsäure bei Gegenwart eines Alkali's untersucht, und Resultate erhalten, verschieden von denen, zu welchen Bouis (2), Moschnin (3), Railton u. Wills (4) und Limpricht (5) gelangten. — Unterwirft man, nach Städeler, trockenes ricinöls. Natron einer vorsichtigen Destil-

(1) J. pr. Chem. LXXII, 341; Chem. Centr. 1858. 81. — (2) Jahresber. f. 1851, 444; f. 1854, 581; f. 1855, 522. — (3) Jahresber. f. 1858, 505. — (4) Jahresber. f. 1858, 507, 508. — (5) Jahresber. f. 1855, 511.



Zeretzungs-  
producte der  
Ricinusöl-säure.

lation, und unterbricht dieselbe, sobald die Masse anfängt stark zu schäumen, so erhält man ein klares Destillat, das beim Schütteln mit zweifach-schweflgs. Natron vollständig erstarrt. Alkalien scheiden aus dieser Verbindung nur Oenanthol ab, welches zwischen 151 und 152° (und nicht, wie bisher angenommen, bei 155 bis 158°) überdestillirt (1). Die in der Retorte bleibende Natronverbindung enthält dieselben Säuren, wie die elastische Masse, die bei der Destillation des Ricinusöls für sich gebildet wird. Bei stärkerem Erhitzen des Retorteninhalts erhält man unter Aufschäumen ein braunes, übelriechendes Destillat, aus welchem zweifach-schweflgs. Natron nur Oenanthol und keinen anderen Aldehyd aufnimmt. Eine innige Mischung der Natronseife mit Natronhydrat (43 pC. Natronhydrat enthaltend) liefert bei der Destillation (von je 1 Pfund der Mischung, in einer kupfernen Blase, deren Boden nur  $\frac{3}{4}$  hoch davon bedeckt wird) ein farbloses, aus Wasser und einer gleichhohen Oelschichte bestehendes Destillat. Der weißse Rückstand ist reich an Fettsäure. Das ölförmige, zum größten Theil bei 178° übergehende Destillat enthält zwei Körper, *Methylönanthol* und *Oenanthylalkohol*, welche durch Behandlung mit zweifach-schweflgs. Natron, mit dem ersteres eine feste Verbindung bildet, getrennt werden (2). Man preßt den durch Schütteln des Oels mit zweifach-schweflgs. Natron entstandenen Brei nach 24 Stunden zwischen mehrfach erneuertem Filtrirpapier stark aus und destillirt das Papier mit Wasser. Das übergehende

(1) Den Siedepunkt der durch Oxydation aus Oenanthol entstehenden Oenanthylsäure findet Städelcr bei 118° (218°) bei 725,9<sup>mm</sup> B.; das spec. Gew. bei 24° C. = 0,9167. — (2) Nach Städelcr erhält man die Verbindung von zweifach-schweflgs. Ammoniak mit Aceton leicht, wenn man eine weingeistige Lösung des ersteren mit Aceton bis zur bleibenden Trübung vermischt. Aus der sich freiwillig erhitzenden Flüssigkeit scheidet sich nach wenigen Augenblicken die Verbindung in silberglänzenden, dem Cholesterin ähnlichen Blättchen ab. Ueber Schwefelsäure getrocknet hat sie die Formel  $\text{NH}_4\text{O}$ ,  $\text{SO}_2$  +  $\text{C}_9\text{H}_{17}\text{O}_2$ ,  $\text{HO}$ ,  $\text{SO}_2$ .

Oel wird mit Chlorcalcium entwässert und der bei 177 bis 178° übergehende Antheil wiederholt mit zweifach-schwefligs. Natron und dann mit verdünnter Natronlauge behandelt und rectificirt. Das bei 177 bis 177°,5 Uebergehende ist nach Städeler Oenanthylalkohol,  $C_{14}H_{16}O_2$ . Er ist wasserhell, dickflüssig, dem Oenanthol ähnlich aber milder riechend, von dem spec. Gew. 0,819 bei 23°. Er reagirt vollkommen neutral, wird aber in Berührung mit Platinschwarz sauer. Auffallend bleibt noch, wie Städeler selbst erwähnt, der hohe Siedepunkt dieses Alkohols. — Die Verbindung mit zweifach-schwefligs. Natron wird zur Entfernung von allem Oenanthylalkohol wiederholt mit Weingeist angerührt, abgepresst und dann mit Wasser erwärmt, wodurch sich eine Oelschichte abscheidet, welche auf Zusatz von kohlen. Natron sich nicht wesentlich vermehrt. Von dem mit Chlorcalcium entwässerten Oel geht der grösste Theil bei 171° über und hat nach Städeler's Analyse die Formel des Caprylaldehyds,  $C_{16}H_{16}O_2$ , aber nicht die Eigenschaften eines Aldehyds, sofern er sich selbst beim Kochen mit chroms. Kali und Schwefelsäure nicht oxydirt, mit Kalilauge sich nicht verändert und mit Ammoniak nicht verbindet. Nur beim Erhitzen mit Silberoxyd bildet sich allmählig ein Silberspiegel, eine Eigenschaft, welche auch den Ketonen zukommt. Städeler betrachtet den Körper demnach als ein s. g. gemischtes Keton, als Methylönanthol,  $C_{14}H_{13}(C_2H_5)O_2$ . Durch Destillation einer innigen Mischung gleicher Aequivalente essigs. und önanthyls. Natrons mit  $\frac{1}{3}$  Vol. Kreideerhielt er ein grösstentheils bei 160 bis 180° übergehendes Oel, welches mit Natronlauge und Wasser gewaschen, mit zweifach-schwefligs. Natron zu einer gallertartigen Masse erstarrte, welche mit Wasser zersetzt ein Oel gab, das nach wiederholter Rectification den Siedepunkt 171° und die der Formel  $C_{16}H_{16}O_2$  entsprechende Zusammensetzung zeigte. Das Methylönanthol ist farblos, dünnflüssig, von dem spec. Gew. 0,817 bei 23° und 171° bis 171°,5 Siedepunkt. Der Geruch erinnert an

Zersetzungs-  
producte der  
Reinöl säure.



Harnsäure verwandelt sich, nach Wöhler (1), mit Harnsäure.  
Wasser in einen Kolben oder eine starke Glasröhre eingeschmolzen und 8 Tage lang in dem Dampfkessel einer Hochdruckmaschine liegend (worin am Tage 2 bis 3 Stunden lang die Temperatur als Maximum etwa 140°, während der Nacht nur ungefähr 100° betrug), in eine aufgequollene Masse, deren Beschaffenheit zeigte, daß ein großer Theil aufgelöst gewesen war und sich beim Erkalten wieder abgeschieden hatte. Beim Oeffnen der Gefäße entweicht reichlich Kohlensäure (bei 14tägigem Erhitzen im Dampfkessel war Explosion eingetreten, wahrscheinlich in Folge der Bildung einer größeren Menge von Kohlensäure). Beim Erhitzen der breiigen Masse zum Sieden löst sich ein großer Theil auf. Das heiße Filtrat ist gelb, mit einem Schiller ins Grüne; es ist sauer und setzt beim Erkalten gelatinöses saures harns. Ammoniak ab, welches durch einen anderen neu gebildeten aber nur in geringer Menge auftretenden Körper gefärbt ist. Dieser letztere löst sich in heißem Wasser mit urangelber, in verdünntem Ammoniak mit röthlichgelber Farbe. Die Hauptproducte, welche sich bei dieser Umsetzung der Harnsäure erzeugen, sind demnach saures harns. Ammoniak und Kohlensäure.

H. Hlasiwetz hat das Verhalten der Harnsäure gegen Wasser in höherer Temperatur und unter starkem Druck ebenfalls untersucht, im Zusammenhang mit Forschungen über neue Zersetzungsweisen von Körpern aus der Harnsäuregruppe im Allgemeinen (2). Er setzte die Harn-

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 117; J. pr. Chem. LXXII, 377; Chem. Centr. 1858, 16. Wöhler empfiehlt obiges Verfahren als einen Weg, um größere Mengen von einer Substanz mit Wasser über 100° zu erhitzen. Es ist hierbei, so lange sich kein Gas entwickelt, keine Explosion zu befürchten, weil die Gefäße (die man zweckmäßig in einen Kasten zwischen Stroh legt) auswendig demselben Druck ausgesetzt sind, wie im Innern. Die Oberfläche des Glases zeigt sich stark angegriffen, aber nicht rauh, sondern polirt gefurcht. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIII, 200; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 987.

**Harnsäure.** säure (15 Grm.) in dickwandigen, zu  $\frac{4}{5}$  mit Wasser gefüllten Flaschen mit eingeriebenem Stöpsel in dem von Frankland (1) beschriebenen Dampfcyylinder 3 Tage lang einer Temperatur von 160 bis 190° aus, unter Erneuerung des Wassers nach je 12 Stunden, wobei sich die Säure fast völlig (bis auf 1 Grm.) löste. Das citrongelbe Filtrat setzte beim Verdunsten eine gelbe flockige gelatinöse Substanz ab, welche ihrem Verhalten und der Analyse zufolge Mykomelinsäure ist. Die bei 120° getrocknete Substanz entspricht der Formel  $C_3H_4N_4O_4$ , HO, die bei 100° getrocknete enthält 1 Aeq. Wasser mehr. Hlasiwetz macht darauf aufmerksam, daß die Mykomelinsäure in ihrem Aussehen und ganzen Verhalten den gewöhnlich als amorphe Harnsäure bezeichneten Harnsedimenten sehr ähnlich sei.

**Derivate der  
Harnsäure.  
Alloxantin.**

Alloxantin, in derselben Weise wie Harnsäure mit Wasser einer Temperatur von 180 bis 190° ausgesetzt, zerfällt nach Buckeisen, wie Hlasiwetz mittheilt, unter langsamer Gasentwicklung in oxals. Ammoniak, nach der Gleichung:  $C_{16}H_{10}N_4O_{20} + 4 HO = C_4(N_2H_5)O_8 + 2 NH_3 + 2 C_2O_4 + 4 C_2O_2$  (2).

**Alloxan.**

Das Alloxan verhält sich, nach Dessaignes (3), gegen Quecksilbersalze wie Harnstoff oder Allantoïn. Es fällt nicht den Sublimat, wohl aber salpeters. Quecksilberoxyd. Es verbindet sich auch, wie der Harnstoff, direct mit Quecksilberoxyd. Fügt man einer auf etwa 60° erwärmten Alloxanlösung nach und nach gefälltes Quecksilberoxyd zu, so verschwindet es beim Schütteln und die klar abgegossene Flüssigkeit setzt nach 24 Stunden ein weißes, luftbeständiges, bei 100° wie im Vacuum gelb wer-

(1) Jahresber. f. 1855, 828 (Ann. Ch. Pharm. XCV, 28). —

(2) Hlasiwetz theilt ferner vorläufig mit, daß zusammengesetzte Aether mit Wasser in hoher Temperatur und unter Druck sich spalten, wie durch Alkalien, zu Säure und Alkohol, und daß Glucoside sich analog verhalten; Fibrin und Caseïn bilden dünnflüssige Lösungen, welche beim Abdampfen leimartige Rückstände hinterlassen. (Vgl. Jahresber. f. 1858, 503.) — (3) J. pharm. [8] XXXII, 89.

dendes Pulver ab, welches (bei 100° getrocknet) nach der Formel  $C_3H_4N_2O_{10} + 2 HO + 2 HgO$  zusammengesetzt ist. An feuchter Luft wird die Verbindung unter Aufnahme von 6 Aeq. (13,5 pC.) Wasser wieder weiß. Derselbe Körper erzeugt sich beim Fällen einer schwach erwärmten Lösung von Alloxan mit salpeters. Quecksilberoxyd, bis der Niederschlag beim Umschütteln nicht mehr verschwindet. In dem erkaltenden Filtrat entsteht ein körniger, selbst in der heißen Flüssigkeit unlöslicher Niederschlag von obiger Zusammensetzung. Alloxantin verwandelt sich in Berührung mit Quecksilberoxyd in Alloxan, welches sich mit dem Oxyd verbindet. — Das Alloxan ist also, wie die neutralen Amide, eine schwache Säure; es ist aber nicht, wie der Harnstoff, mit Säuren oder Metallsalzen verbindbar. Eine Verbindung von Alloxan mit Quecksilberchlorid erzeugt sich weder direct noch durch Auflösen des Alloxan-Quecksilberoxyds in Salzsäure. Verdunstet man eine Lösung von Alloxan in Salzsäure unter einer Glocke neben Kalk, so bilden sich undeutliche Krystalle eines salzsäurefreien, sehr sauer schmeckenden Körpers, dessen Reactionen denen der Alloxansäure ähnlich sind.

Alloxan, in alkoholischer Lösung mit Jodäthyl erhitzt, zerfällt, wie Hlasiwetz (1) mittheilt, nach einem Versuche von Buckeisen, ähnlich wie durch Säuren, zu Alloxantin und saurem oxals. Ammoniak.

H. Hlasiwetz (2) hat, von der von Gerhardt ausgesprochenen Idee ausgehend, daß Cholestrophan eine durch Methyl substituirte Parabansäure sei, diese Säure der Einwirkung von Jodäthyl unterworfen. Es bildet sich hierbei keine substituirte Modification der Parabansäure, sondern ein anderer, in Nachfolgendem beschriebener Körper. Farbloses Jodäthyl wirkt auf die darin unlösliche Parabansäure nur wenig ein; erhitzt man aber 1 Th. Säure mit 3 bis 4 Th. braunem Jodäthyl und 2 Th. Alkohol (von

Alloxan.

Parabansäure.

(1) In der S. 363 angef. Abhandl. — (2) In derselben Abhandlung.

Parabensäure.

90 pC.) in einer Röhre 6 bis 7 Tage lang im Wasserbad, so scheidet die erkaltende Flüssigkeit keine blätterigen Krystalle von unzersetzter Parabansäure mehr ab. Die von einer kleinen Menge körniger Krystalle, welche sich in der Regel bilden, abgegosene braune Flüssigkeit liefert, nach dem Abdestilliren des Jodäthyls, durch Verdunsten braune oder bronzefarbige blätterige Krystalle, welche nach dem Umkrystallisiren prismatisch, prächtig grün, an den Kanten braun sind; die oben erwähnten körnigen Krystalle sind das übersaure oxals. Ammoniaksalz Graham's; die Mutterlauge enthält noch Oxalsäure. Die grünen Krystalle entsprechen der Formel  $C_{18}H_{16}NO_{10}J_2$  oder wahrscheinlicher  $C_{18}H_{17}NO_{10}J_2$ . Sie sind leicht löslich in Alkohol und Aether, wenig löslich in Wasser. Beim Erhitzen schmelzen sie unter Entwicklung von Jod und die farblos und sauer gewordene Masse enthält dann Jodammonium und Oxalsäure. Beim Erwärmen mit Kalilauge entsteht, unter Entwicklung von Ammoniak, eine farblose Lösung; weingeistiges Ammoniak zersetzt die Verbindung unter Ausscheidung von Oxamid und Bildung von Jodammonium, welches beim Verdunsten aus der Flüssigkeit krystallisirt. Hlasiwetz drückt diese Zersetzung durch die Gleichung:  $2 (C_{18}H_{17}NO_{10}J_2) + 6 NH_4O = 3 C_4H_4N_2O_4 + 6 C_4H_6O_2 + 2 NH_4J + 2 HO$  aus. Mit Salpetersäure werden die grünen Krystalle graphitähnlich; beim Erwärmen tritt heftige Reaction ein, unter Bildung von Oxalsäure. Aehnlich wirkt Salzsäure. Schüttelt man eine Auflösung der grünen Krystalle in starkem Alkohol mit Quecksilber, bis die braune Lösung strohgelb geworden ist, so erhält man durch Verdunsten der letzteren unter der Luftpumpe Krystalle von (durch Wasser zersetzbarem) Jodquecksilberammonium; die saure Mutterlauge enthält Oxalsäure. Unter denselben Umständen liefert eine Lösung der grünen Krystalle in einem Gemisch von 3 Th. Wasser und 1 Th. Alkohol, unter Abscheidung von Jodquecksilber, eine farblose, sauer reagirende Flüssigkeit, welche beim

Verdunsten Krystalle von Jodammonium und von saurem oxals. Ammoniak absetzt. Auch metallisches Silber entfärbt die weingeistige Lösung der grünen Verbindung unter Bildung von Jodammonium, ebenso gefälltes Quecksilberoxyd unter Bildung von Jodquecksilber und Entwicklung eines nicht brennbaren und von Kali nicht absorbirbaren Gases. — Hlasiwetz vermuthet, der fragliche Körper sei ein mit Oxalsäure gepaartes substituirtes Jodammonium, etwa von der Formel: 
$$\begin{array}{c} \text{C}_2\text{O}_2(\text{C}_4\text{H}_5)_2\text{N}, \text{J} \\ \text{C}_4\text{H}_5, \text{J} \end{array}$$
 +  $\text{C}_4\text{H}_2\text{O}_8 = \text{C}_{18}\text{H}_{17}\text{NO}_{10}\text{J}_2$ , dessen Bildung aus der Parabansäure,  $\begin{array}{c} \text{C}_4\text{O}_4, \text{C}_2\text{N}, \text{HN}, \text{O} \\ \text{H}, \text{O} \end{array}$ , nichts Unwahrscheinliches habe.

Parabansäure.

V. Dessaignes (1), welchem man die künstliche Bildung der Hippursäure aus Glycocoll-Zinkoxyd und Chlorbenzoyl verdankt, hat diese Säure auch direct durch Erhitzen gleicher Aequivalente von Benzoëssäure und Glycocoll in einer zugeschmolzenen Glasröhre erhalten. Die Einwirkung beginnt erst bei  $160^\circ$ ; nach 12stündigem Erhitzen hinterläßt der Röhreninhalt beim Behandeln mit heissem Wasser ein leichtes weisses, geschmackloses, in Kali theilweise lösliches Pulver, welches nicht weiter untersucht ist; aus der Auflösung krystallisirt etwa  $\frac{3}{4}$  der angewendeten Benzoëssäure und die Mutterlauge setzt beim freiwilligen Verdunsten neben Benzoëssäure Hippursäure ab. Die von Horsford mit Glycocoll und schmelzendem Aetzkali beobachtete rothe Färbung tritt, nach Dessaignes, auch mit Hippursäure in dem Fall auf, wenn das nicht mehr Wasser, als dem ersten Hydrat entsprechend, enthaltende Kalihydrat nur wenig unter seinen Schmelzpunkt erhitzt ist. — Zur leichten Darstellung der Hippursäure empfiehlt Dessaignes, den hinreichend verdampften Harn nach 24 stündigem Stehen zu decantiren und kalt mit Salzsäure

Hippursäure.

(1) J. pharm. [8] XXXII, 44.



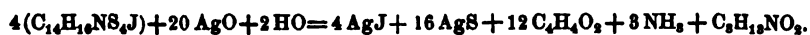
**Hippursäure.** zu fällen. Die so erhaltene krystallinische Masse läßt man auf einem Trichter vollkommen abtropfen und wäscht sie alsdann rasch, bis sie nur noch eine schwach röthliche Farbe hat. Die Säure ist dann nach einmaligem Umkrystallisiren mit etwas Thierkohle rein.

E. Jacquemin und Schlagdenhauffen (1) haben das hippurs. Methyl und das Hippuramid dargestellt. Das hippurs. Methyl,  $C_{18}H_8(C_2H_5)NO_6$ , entsteht beim Einleiten von salzs. Gas in eine auf 50 bis 60 erhitzte Lösung der Säure in Holzgeist. Die resultirende syrupartige Flüssigkeit wird zuerst mit kohlens. Natron gewaschen und dann mit Aether behandelt, aus welchem die Verbindung durch Verdunstung krystallisirt. Das hippurs. Methyl bildet weisse, durchsichtige Nadeln, löslich in 120 Th. kaltem und in 60 Th. Wasser von 30°. In kochendem Wasser schmilzt es vor der Auflösung. In Alkohol und Aether ist es in allen Verhältnissen löslich. Es schmilzt bei 60°, und zersetzt sich bei 250° unter Entwicklung von Ammoniak und Benzonitril. Mit rauchender Salpetersäure entwickelt es ein brennbares, verpuffendes Gas, welches wahrscheinlich salpeters. Methyl enthält. Alkalien zersetzen es unter Bildung von Hippursäure und Holzgeist; Ammoniak erzeugt damit beim längeren Stehen der alkoholischen Lösung das *Hippuramid*  $C_{18}H_{10}N_2O_4$ , welches sich beim Verdampfen abscheidet; es ist wenig löslich in Aether, löslich in 100 Th. Wasser von gewöhnlicher Temperatur, in 80 Th. Holzgeist und in 60 Th. Alkohol; von Alkalien wird es erst in der Siedehitze zu Ammoniak und Hippursäure zerlegt.

---

(1) Compt. rend. XLV, 1011; Instit. 1857, 427 u. 1858, 155; J. pharm. [8] XXXIII, 259; Chem. Centr. 1858, 188.

Durch Einwirkung von (mit dem gleichen Vol. Aether Organische Basen. Thialdin. gemischtem) Jodmethyl auf Thialdin entsteht, nach A. W. Hofmann (1), eine feste Krystallmasse von Methylthialdinjodür,  $C_{14}H_{16}NS_4J$ , unter einfacher Aufnahme des Jodmethyls. Die durch Waschen mit Aether und Umkrystallisiren, unter Vermeidung der Siedehitze, gereinigte Verbindung verhält sich dem Tetramethylammoniumjodür ähnlich; sie ist unlöslich in Aether, löslich in Alkohol, etwas löslich in Wasser, aber daraus unverändert fällbar durch kalte Kalilauge; von siedender Kalilauge wird sie völlig unter Bildung einer braunen harzartigen, nach Aldehyd riechenden Materie zersetzt, welche auch bei stärkerem Erhitzen von Jodmethyl mit Thialdin erhalten wird. Die wässrige, sauer reagirende Lösung des Jodmethylthialdins wird, mit frisch gefälltem Silberoxyd behandelt, unter Bildung von Jodsilber alkalisch, aber bald tritt völlige Zersetzung ein, indem neben Schwefelsilber und Ammoniak ein nach Aldehyd riechender Körper entsteht. Mit salpeters. Silberoxyd liefert die verdünnte Lösung der Jodverbindung zuerst Jodsilber, dann Schwefelsilber, meist begleitet von Metall, welches durch freigewordenen Aldehyd als Spiegel reducirt wird. A. W. Hofmann betrachtet das Thialdin hiernach als eine Nitrilbase, N,  $C_{12}H_{13}S_4$ , in welcher der Atomcomplex  $C_{12}H_{13}S_4$  3 Aeq. Wasserstoff des Ammoniaks vertritt. Bei Behandlung des Jodmethylthialdins mit Silberoxyd bildet sich unter den oben angegebenen Erscheinungen neben Aldehyd, welcher durch Oxydation theilweise in Essigsäure übergeht, auch Tetramethylammoniumoxydhydrat, nach der Gleichung :



Die Anwesenheit des Tetramethylammoniumoxydhydrats wurde durch Ausfällung der silberfreien Flüssigkeit mit

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 98; Chem. Soc. Qu. J. X, 198; im Ausz. Chem. Gaz. 1857, 298; Phil. Mag. [4] XV, 140; J. pr. Chem. LXXII, 270; Chem. Centr. 1857, 941.

**Thialdin.** Goldchlorid (welches das Ammoniak nicht fällt) nachgewiesen. Die gefällte Goldverbindung entsprach der Formel  $C_8H_{12}NCl$ ,  $AuCl_3$ . — A. W. Hofmann hat ferner nachgewiesen, daß bei der Entschwefelung des Thialdins mit Silberoxyd aller Stickstoff des Thialdins in Ammoniak übergeht; gleichzeitig entsteht Essigsäure. Leucin, dessen Bildung auf diesem Wege angegeben worden ist (1), entsteht hierbei nicht. Bezüglich der von Wagner (2) mit Amylamin und Schwefelkohlenstoff erhaltenen und von ihm vermuthungsweise für Thialdin gehaltenen Verbindung führt A. W. Hofmann an, daß sie mit Thialdin nicht identisch sei.

**Phosphorbasen.** A. Cahours und A. W. Hofmann (3) haben, wie schon in früheren Berichten erwähnt (4), die Untersuchung der merkwürdigen Phosphorbasen wieder aufgenommen, deren Existenz durch P. Thenard (5) nachgewiesen wurde. P. Thenard erhielt diese Verbindungen durch Einwirkung von Chlormethyl auf Phosphorcalcium. Cahours und Hofmann versuchten die Darstellung auf einem analogen Wege durch Einwirkung von Jodmethyl auf Phosphornatrium (durch directe Vereinigung der Elemente erhalten). Es entstehen hierbei brennbare detonirende Verbindungen von verwickelter Zusammensetzung, worunter eine dem Kakodyl entsprechende Flüssigkeit von der wahrscheinlichen Formel  $Me_2P$  ( $Me = C_2H_5$ ), eine zweite dem Trimethylamin entsprechende  $Me_3P$  und eine schön krytallisirte feste Substanz  $Me_4PJ$ , welche dem Tetramethylammoniumjodür correspondirt. In der Einwirkung des Phosphorchlorürs,  $PCl_3$ , auf Zinkäthyl und Zinkmethyl haben Cahours und Hofmann einen Weg gefunden,

(1) Jahresber. f. 1854, 496. — (2) J. pr. Chem. LXI, 505. —

(3) Ann. Ch. Pharm. CIV, 1; Ann. ch. phys. [8] LI, 5; Phil. Trans. f. 1857, 575; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 1; Chem. Gaz. 1857, 375. —

(4) Jahresber. f. 1855, 587 u. f. 1856, 549. — (5) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 645.

diese Verbindungen leichter und reiner darzustellen. Diese Körper setzen sich in der That nach der Gleichung  $\text{PCl}_3 + 3\text{MeZn} = 3\text{ZnCl} + \text{Me}_3\text{P}$  (oder für die Aethylverbindung:  $\text{PCl}_3 + 3\text{AeZn} = 3\text{ZnCl} + \text{Ae}_3\text{P}$ ) um. Die Basen  $\text{Me}_3\text{P}$  und  $\text{Ae}_3\text{P}$ , Trimethylphosphin und Triäthylphosphin genannt, bleiben nach vollendeter Reaction mit dem Chlorzink verbunden. Durch Destillation erhält man sie als flüchtige Oele. Cahours und Hofmann haben vorzugsweise die der Aethylreihe angehörenden Verbindungen untersucht. Der zur Darstellung des Triäthylphosphins benutzte (im Original gezeichnete) Apparat ist folgender: Eine tubulirte Retorte mündet in eine Vorlage, die ihrerseits mit einem weiten Glasrohre verbunden ist, welches in einem Winkel von etwa  $70^\circ$  gebogen sich wie eine zweite Vorlage verhält. Diese Röhre, deren Knie mit einer dünnen Schichte von Phosphorchlorür gesperrt ist, steht mit einem großen Gefäß in Verbindung, welches mit trockener Kohlensäure gespeist wird. Sobald die Kohlensäure alle Luft aus dem Reservoir, aus Knierohr, Vorlage und Retorte verdrängt hat, öffnet man eine Abzugsröhre des Reservoirs, die bis jetzt mit einer Caoutchouckappe verschlossen war, um der fortentwickelten Kohlensäure einen Ausweg aus dem Apparat zu gestatten. Der Tubulus der Retorte wird nunmehr mit der Kupferröhre verbunden, in welcher man das Zinkäthyl bereitet hat, und die Kupferröhre erhitzt, bis  $\frac{1}{3}$  der Retorte mit der ätherischen Lösung von Zinkäthyl gefüllt ist. Alsdann befestigt man in denselben Tubulus einen kleinen Tropfapparat, im Wesentlichen aus einer tubulirten Glaskugel bestehend, deren Ansatzrohr durch einen Glashahn gesperrt werden kann. Der Tropfapparat ist mit Phosphorchlorür gefüllt. Die Reaction ist, auch bei langsamem Zuflufs des Phosphorchlorürs und bei guter Abkühlung der Retorte und Vorlage, so heftig, daß stets fast aller Aether und ein Theil des Zinkäthyls in die Vorlage übergeht. Das Phosphorchlorür in der Knieröhre, welches jede Spur des Zinkäthyls

Phosphor-  
basen.

absorbirt, regulirt als flüssiges Ventil die Function des Apparats so vollkommen, daß man die Operation, welche bei großen Mengen Stunden in Anspruch nimmt, wenn sie einmal begonnen hat, sich selbst überlassen kann. Sobald keine Wärmeentwicklung mehr stattfindet, ist die Reaction beendet. Man hat alsdann in der Retorte, in der Vorlage, in der Knieröhre und mitunter selbst in dem Kohlensäurereservoir zwei Schichten; ein schweres, blaß strohgelb gefärbtes dickflüssiges trübes Liquidum, auf welchem eine durchsichtige, farblose, bewegliche Flüssigkeit schwimmt. Erstere, eine Verbindung der Phosphorbase mit Chlorzink, wird nach dem Erkalten in der Regel fest, jedoch ohne krystallinische Structur zu zeigen; letztere, ein Gemisch von Aether mit überschüssigem Phosphorchlorür, wird abgegossen und dient bei einer neuen Bereitung. Zur Abscheidung der Phosphorbase wirft man auf den festen, in der Retorte befindlichen Harzkuchen festes Kalihydrat und läßt dann durch den Tropfapparat langsam Wasser zufließen. Die Wärmeentwicklung ist hinreichend, die allmählig frei werdende Base mit den Wasserdämpfen überzutreiben. Die auf dem Wasser schwimmende Base wird nunmehr abgehoben, über festes Kalihydrat gestellt und im trockenen Wasserstoffstrom rectificirt. Sie ist *Triäthylphosphin*,  $C_{12}H_{15}P = (C_4H_5)_3P$ , und bildet eine farblose, durchsichtige, leicht bewegliche, das Licht stark brechende Flüssigkeit. Ihr spec. Gew. ist bei  $15^{\circ},5 = 0,812$ . Sie ist vollkommen unlöslich in Wasser, löslich in jedem Verhältniß in Alkohol und Aether, von durchdringendem, fast betäubendem, in verdünntem Zustande hyacinthenähnlichem Geruch (1). Der Siedepunkt des Triäthylphosphins ist  $127^{\circ},5$  bei  $0^m,744$  B. Die Destillation muß in trockenem Wasserstoff vorgenommen werden, da die Base, besonders in höherer Temperatur, mit großer Begierde

(1) Hyacinthen, mit Wasser destillirt, lieferten indessen, wie sich Hofmann überzeugte, kein Triäthylphosphin.

Sauerstoff anzieht. Man kann die Flüssigkeit nicht aus einem Gefäße ins andere gießen, ohne daß sie sich erwärmt. Das hierbei gebildete Oxydationsproduct tritt deutlicher zu Ende der Destillation der Base im Retortenhals in glänzenden Krystallen auf, welche an der Luft sogleich zu einem schweren Liquidum zerfließen. Mit Sauerstoff in Berührung bildet das Triäthylphosphin weißse Dämpfe und die Flüssigkeit erhitzt sich nicht selten bis zur Entzündung. Steckt man einen mit der Base getränkten Papierstreifen in eine mit Sauerstoff gefüllte Röhre und taucht dieselbe in warmes Wasser, so erfolgt nach einigen Augenblicken eine heftige Explosion. In einen mit Chlorgas gefüllten Ballon gegossen entzündet sich jeder Tropfen unter Abscheidung von Kohle und Entwicklung von Salzsäure und Phosphorchlorid. Mit Brom und Jod bildet das Triäthylphosphin, wenn man die Einwirkung mäßigt, krystallinische Verbindungen. In Cyangas erstarrt es zu braunem zähem Harze. Schwefel schmilzt und bewegt sich auf Triäthylphosphin, wie Natrium auf Wasser, indem er sich ganz auflöst; die klare Lösung erstarrt beim Erkalten krystallinisch. In der Regel explodirt hierbei der Dampf der Base mit der Luft des Gefäßes. Selen verhält sich ähnlich, nur minder energisch. Das frisch bereitete Triäthylphosphin ist ohne Wirkung auf Pflanzenfarben; in Berührung mit Luft nimmt es mehr und mehr eine saure Reaction an. Mit Säuren verbindet es sich langsam zu sehr leicht löslichen und zerfließlichen, meist krystallisirbaren Verbindungen. Mit concentrirten Säuren erhitzt es sich bis zur Entzündung. Das Platindoppelsalz,  $C_{12}H_{18}P, HCl, PtCl_2$ , ist krystallinisch, in kaltem Wasser schwer löslich, in Alkohol und Aether unlöslich, und muß wegen seiner leichten Zersetzbarkeit im Exsiccator getrocknet werden (1). — Vermischt

(1) Die Platinbestimmung in einem solchen Doppelsalz gelingt, sofern sich beim Glühen für sich mit den Phosphordämpfen stets Platin verflüchtigt, am besten durch Glühen mit einem großen Ueberschuß an

Phosphor-  
basen.

man Triäthylphosphin mit Jodäthyl, so walt die Flüssigkeit explosionsartig auf und erstarrt beim Erkalten zu weißer Krystallmasse. Mit einer ätherischen Lösung der Base bilden sich dieselben Krystalle, jedoch langsam. Die neue Verbindung, *Phosphäthylumjodür*,  $C_{16}H_{30}PJ = (C_4H_9)_4P, J$ , ist äußerst löslich in Wasser, weniger löslich in Alkohol, unlöslich in Aether. Die wässrige Lösung krystallisirt auf Zusatz von Kalilauge, in der die Verbindung wie die Jodüre des Tetramethyl- und Teträthylammoniums nur wenig löslich ist. Aus der alkoholischen Lösung fällt das Salz auf Zusatz von Aether als weißes Krystallpulver nieder.

Silberoxyd entfernt das Jod aus dem Phosphäthylumjodür schon bei gewöhnlicher Temperatur vollständig. Die stark alkalische, nur wenig Silber enthaltende Flüssigkeit ist geruchlos, schmeckt bitter, an Phosphor erinnernd und trocknet über Schwefelsäure, meist unter Ausscheidung von metallischem Silber, zu einer krystallinischen, sehr zerfließlichen Masse von Phosphäthylumoxydhydrat,  $C_{16}H_{31}PO_3$ , ein, welches sich wegen der Leichtigkeit, mit der es Kohlensäure anzieht, nicht zur Analyse eignet. Die Base verhält sich dem Teträthylammoniumoxydhydrat ähnlich. Mit Salzsäure, Schwefelsäure und Salpetersäure bildet sie krystallisirbare, aber zerfließliche Salze, welche auch in Alkohol sehr leicht löslich, aber in Aether unlöslich sind. Das Platindoppelsalz,  $C_{16}H_{30}PtCl$ ,  $PtCl_2$ , ist ein blasser orangegelber Niederschlag; das Gold doppelsalz,  $C_{16}H_{30}PtCl$ ,  $AuCl_3$ , krystallisirt aus heißem Wasser in goldglänzenden Nadeln. In der Wärme erleidet das Phosphäthylumoxyd eine andere Zersetzung als das Teträthylammoniumoxyd, welches bekanntlich in Triäthylamin, ölbildendes Gas und Wasser zerfällt. Das frisch bereitete Phosph-

kohlens. Natron im Porcellantiegel, wobei indessen zur Trennung der Kieselsäure vom Platin der in Wasser unlösliche Theil in Königswasser gelöst und die verdampfte Lösung wieder in Säure aufgenommen werden muß.

äthylumoxyd entwickelt bei der Destillation ein brennbares, phosphorfrees Gas, welches von Bromwasser nicht absorbirt wird, also kein Aethylen ist. Nach beendigter Gasentwicklung steigt die Temperatur und es destillirt bei etwa 240° ein dickflüssiges Liquidum, welches in der Regel im Halse der Retorte krystallinisch erstarrt. Dieser Körper ist äußerst zerfließlich, in Wasser und Alkohol in jedem Verhältnisse löslich, mit Säuren verbindbar und in allen Eigenschaften identisch mit dem aus Triäthylphosphin durch Oxydation entstehenden. Die wässrige Lösung beider scheidet auf Zusatz von Kali Oeltropfen aus, welche bei mehr Wasser wieder verschwinden; Quecksilberoxyd oder Silberoxyd mit Triäthylphosphin erhitzt liefert, unter Abscheidung von Metall, denselben Körper, aus dem durch Erwärmen mit Natrium wieder Triäthylphosphin entwickelt wird. Die Schwierigkeit der Reindarstellung verhinderte die Analyse dieses Oxydationsproducts. Gestützt auf das unten besprochene Verhalten des Triäthylphosphins gegen Schwefel glauben Cahours und Hofmann, daß die fragliche Verbindung Triäthylphosphinoxyd,  $C_{12}H_{15}PO_2 = Ae_3PO_2$ , sei, von welchem sich Analoga in der Antimon- und Arsenreihe finden. Von der Annahme ausgehend, daß das beim Erhitzen von Phosphäthylumoxyd entwickelte Gas Aethylwasserstoff,  $C_2H_5, H$ , sei, mit dem es alle Eigenschaften theilt, geben Cahours und Hofmann für die Zersetzung desselben die Gleichung :



Hat das Phosphäthylumoxydhydrat durch Stehen an der Luft Kohlensäure angezogen, so erhält man bei der Destillation weder Aethylwasserstoff noch Triäthylphosphinoxyd, sondern Triäthylphosphin neben einem phosphorfreien flüssigen Product, welches durch Lösen in Aether und Zusatz von Schwefel, welcher die Phosphorbase fixirt, getrennt werden kann. Dieser Körper ist wahrscheinlich

Phosphor-  
basen.

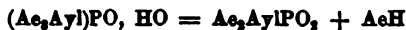


Phosphor-  
basen.

kohlens. Aethyl, welches sich nach der Gleichung  $\text{Ae}_4\text{PCO}_3 = \text{Ae}_3\text{P} + \text{AeCO}_3$  bildet. — Durch Behandlung von Triäthylphosphinoxyd mit Chlor-, Brom- oder Jodwasserstoffsäure und Verdunsten der Lösungen im Exsiccator erhält man Krystallmassen, welche bei  $100^\circ$  schmelzen.

*Triäthylphosphinsulfid*,  $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{PS}_2 = \text{Ae}_3\text{PS}_2$ , entsteht, wie schon oben erwähnt, durch Vereinigung der Base mit Schwefel; es bildet sich auch durch Destillation der Base mit Zinnober, der hierbei in Quecksilbersulfür und Metall übergeht, aber nicht bei Behandlung des Oxyds mit Schwefelwasserstoff oder Schwefelammonium. Der beste Weg zur Darstellung dieses Körpers ist folgender: Man trägt in eine verdünnte Lösung von Triäthylphosphin in Aether allmählig Schwefelblumen ein, bis Schwefel ungelöst bleibt, verdampft die Lösung und behandelt den Rückstand mit siedendem Wasser. Beim Erkalten scheidet sich die Verbindung in blendend weissen, oft 5 bis 6 Zoll langen Krystallen aus, die als Aggregat dünner vertical stehender Nadeln die Flüssigkeit durchziehen. Die Schwefelverbindung ist, wie das Oxyd, in alkalischem Wasser weniger löslich als in reinem; aus der siedend gesättigten wässerigen Lösung scheidet Kali sogleich Oeltropfen ab, welche zu sphärisch gruppirten Krystallen erstarren. In Alkohol, Aether und Schwefelkohlenstoff löst sie sich sehr leicht, aus letzterem nur unvollkommen krystallisirbar. Der Schmelzpunkt des Triäthylphosphinsulfids liegt bei  $94^\circ$ ; es erstarrt bei  $88^\circ$ ; über den Siedepunkt des Wassers erhitzt verflüchtigt es sich unter Ausstossung weisser Dämpfe und Verbreitung eines eigenthümlichen unangenehmen schwefelartigen Geruchs, welcher bei gewöhnlicher Temperatur nur wenig bemerkbar ist. Mit einer zur Lösung unzureichenden Menge Wasser zum Sieden erhitzt schmilzt es zu einem klaren Oel und verflüchtigt sich reichlich mit den Wasserdämpfen. Die Lösung des Triäthylphosphinsulfids hat keine Reaction auf Pflanzenfarben, doch löst es sich leichter in Salzsäure, als in Wasser, und die Lösung giebt mit Platinchlorid einen

gelben, leicht zersetzbaren Niederschlag. Auch in verdünnter Schwefelsäure und Salpetersäure ist es löslich; concentrirte zerstört es, rauchende unter Verpuffung. Die alkoholische, nicht die wässrige Lösung wird von Quecksilberoxyd, essigs. Bleioxyd oder salpeters. Silberoxyd unter Bildung von Schwefelmetall sogleich zersetzt, und das Filtrat enthält entweder Triäthylphosphinoxyd, oder das essigs. oder salpeters. Salz. Natrium scheidet aus der Verbindung unter Bildung von Schwefelnatrium die Phosphorbase aus. — Das in gleicher Weise zu erhaltende *Triäthylphosphinselenid*,  $C_{15}H_{15}PS_2$ , krystallisirt aus Wasser mit derselben Leichtigkeit, wie die Schwefelverbindung, allein die Lösung erleidet an der Luft eine partielle Zersetzung; selbst die trockenen Krystalle röthen sich. Der Schmelzpunkt der Verbindung liegt bei  $112^\circ$ . — *Phosphomethyltriäthylumjodür*,  $C_{14}H_{18}PJ = (Me, Ae_3)PJ$ , entsteht durch Einwirkung von Jodmethyl auf Triäthylphosphin in ätherischer Lösung und gleicht in jeder Beziehung der Aethylverbindung. Mit Silberoxyd entsteht eine stark alkalische Lösung von Phosphomethyltriäthylumoxyd, dessen salzs. Salz mit Platinchlorid ein in Octaëdern krystallisirbares Doppelsalz,  $C_{14}H_{18}PCl, PtCl_2$ , bildet. — *Phosphamyltriäthylumjodür*,  $C_{22}H_{26}PJ = (Ae_3Ay)PJ$ , setzt sich aus einer ätherischen Lösung von Jodamyl und der Phosphorbase in schönen Krystallen ab, welche durch Auflösen in Alkohol und Fällen mit Aether rein werden. Mit Silberoxyd bildet sich das Phosphamyltriäthylumoxyd und aus dem salzs. Salz das Platindoppelsalz,  $C_{22}H_{26}PCl, PtCl_2$ , welches in Prismen mit gerader Endfläche krystallisirt. — Erhitzt man Phosphamyltriäthylumoxyd, so entwickelt sich eine kleine Menge brennbaren Gases und gleichzeitig bildet sich eine bei  $280^\circ$  siedende Flüssigkeit, welche Cahours und Hofmann wegen des höheren Siedepunkts und des Verhaltens der correspondirenden Stickstoffbase als Diäthylamylphosphinoxyd, nach der Gleichung :



betrachten.

Phosphor-  
basen.

*Trimethylphosphin*,  $C_6H_5P = Me_3P$ , wird in derselben Weise wie die Aethylbase erhalten. Die Einwirkung des Zinkmethyls auf Phosphorchlorür ist äußerst heftig und muß deshalb die Mischung nur sehr langsam geschehen. Das Abdestilliren der Base aus der Zinkverbindung geschieht in einem langsamen Wasserstoffstrom und unter Abkühlung mit Eis. Das Trimethylphosphin ist eine farblose, durchsichtige, leicht bewegliche, das Licht stark brechende Flüssigkeit von unerträglichem Geruch. Es ist unlöslich in Wasser und schwimmt auf demselben. Der Siedepunkt liegt zwischen 40 und 42°. Es zieht den Sauerstoff noch begieriger als die Aethylbase an, raucht an der Luft und entzündet sich leicht. Bei der Destillation selbst frisch bereiteter Base bekleidet sich der Retortenhals gegen Ende der Operation mit einem Netz zerfließlicher Krystalle von Trimethylphosphinoxyd. Gegen Chlor, Brom, Jod, Schwefel und Selen, endlich gegen Säuren verhält sich das Trimethylphosphin wie die Aethylbase. Das Platindoppelsalz,  $C_6H_5P, HCl, PtCl_2$ , ist ein orangegelber, undeutlich krystallisirter, bei 100° sich zersetzender Niederschlag. — *Phosphomethylumjodür*,  $C_6H_5PJ = Me_4PJ$ , entsteht durch Einwirkung von Jodmethyl auf eine ätherische Lösung von Trimethylphosphin als weißse, aus Alkohol leicht umkrystallisirbare Krystallmasse. An der Luft röthet es sich langsam. Mit Silberoxyd entsteht eine ätzende Lösung des Phosphomethylumoxyds, dessen Platindoppelsalz,  $C_6H_5P, PtCl_2$ , in Alkohol und Aether unlöslich ist und aus heißem Wasser in Octaëdern krystallisirt. Das Gold doppelsalz ist  $C_6H_5P, AuCl_3$ . — Bei der Destillation zerfällt das Phosphomethylumoxydhydrat in das (auch durch directe Sauerstoffaufnahme aus der Base entstehende) Trimethylphosphinoxyd  $Me_3PO_2$  und in Sumpfgas. — *Trimethylphosphin-Sulfid* und *-Selenid*,  $C_6H_5PS_2$  und  $C_6H_5PSe_2$ , sind löslicher und flüchtiger als die entsprechenden Aethylverbindungen. Die Schwefelverbindung krystallisirt aus concentrirter wässriger Lösung in vierseitigen Prismen, welche bei 105° schmel-

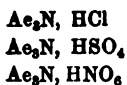
zen. Die bei 84° schmelzende Selenverbindung krystallisiert wie die Aethylverbindung und schwärzt sich an der Luft unter Abscheidung von Selen. — *Phosphäthyltrimethylumjodür*,  $C_{10}H_{14}PJ = (Me_3Ae)PJ$ , entsteht rasch bei der Einwirkung von Jodäthyl auf die ätherische Lösung der Methylbase und schießt aus Alkohol in schönen Krystallen an. Das Platindoppelsalz,  $C_{10}H_{14}PCl$ ,  $PtCl_2$ , krystallisiert aus Wasser in wohlausgebildeten Octaëdern. — *Phosphamyltrimethylumjodür*,  $C_{16}H_{20}PJ = (Me_3Ayl)PJ$ , entsteht nur langsam in ätherischer Lösung, ist außerordentlich leicht in Wasser löslich und nur schwierig aus Alkohol in Nadeln krystallisierbar. Das Platindoppelsalz,  $C_{16}H_{20}PCl$ ,  $PtCl_2$ , krystallisiert aus Wasser in prachtvollen, tief orangegelben, sphärisch gruppirten Nadeln.

Phosphor-  
basen.

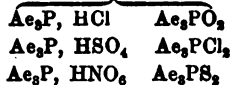
Ca hours und Hofmann heben die Analogieen noch hervor, die sich bei Vergleichung der von ihnen untersuchten Körper mit den entsprechenden Verbindungen der Stickstoff-, Arsen- und Antimon-Reihe nicht verkennen lassen. Insbesondere in dem Ammoniumtypus scheinen Stickstoff, Phosphor, Arsen und Antimon absolut dieselbe Rolle zu spielen; die Oxyde dieser organischen Metalle sind unter sich so gleichartig und dem Kali und Natron so ähnlich, daß nur durch das Verhalten der Oxydhydrate in höherer Temperatur die Abkömmlinge des Stickstoffs von den entsprechenden Verbindungen in der Phosphor-, Arsen- und Antimon-Reihe unterschieden werden können. Andererseits tritt der electropositive Character der dem Ammoniumtypus angehörenden Verbindungen von dem Stickstoff aus gegen das Antimon hin mehr hervor, sofern dem Trimethylamin und Triäthylamin die Fähigkeit abgeht, sich mit Sauerstoff, Chlor, Brom, Schwefel zu verbinden, welche den entsprechenden Gliedern der Phosphor-, Arsen- und Antimonreihe in so hohem Grade eigen ist. In nachstehender Zusammenstellung darstellbarer Aethylverbindungen verschiedener Reihen ( $Ae = C_4H_9$ ):

Phosphor-  
basen.

## Stickstoffreihe



## Phosphorreihe



## Arsenreihe



## Antimonreihe



gehören die Verbindungen der Stickstoffreihe offenbar dem Ammoniumtypus an; sie fehlen in der Arsen- und Antimonreihe, während Triäthylarsin und Triäthylstibin direct mit Sauerstoff, Chlor und Schwefel Verbindungen bilden. In der Phosphorreihe, welche in dieser Beziehung zwischen der Stickstoff- und Arsenreihe, mit Hinneigung zu letzterer, steht, sind beide Klassen repräsentirt, sofern das Triäthylphosphin sowohl die Analoga der Triäthylaminsalze, als auch die Körper bildet, welche sich in der Arsen- und Antimonreihe finden. Auch in anderen Richtungen, wie z. B. in der mehrbasischen Natur der Säuren, steht der Phosphor dem Arsen und Antimon näher, als dem einbasische Säuren bildenden Stickstoff. Die Aequivalente des Phosphors (31), des Arsens (75), des Antimons (120) differiren nahe um dieselbe Zahl (44 bis 45); das Aequivalent des Stickstoffs zeigt diese Beziehung nicht. Von den Wasserstoffverbindungen  $\text{H}_3\text{N}$ ,  $\text{H}_3\text{P}$ ,  $\text{H}_3\text{As}$ ,  $\text{H}_3\text{Sb}$ , ist das Ammoniak eine starke Base, der Phosphorwasserstoff nur mit Brom- und Jodwasserstoff verbindbar, in dem Arsen- und Antimonwasserstoff ist die Verbindungsfähigkeit mit Säuren erloschen. Die in den Endgliedern mehr hervortretenden Unterschiede in den Eigenschaften werden minder scharf in den methylirten und äthylirten Abkömmlingen, in welchen der chemische Character im Allgemeinen außerordentlich potenzirt ist.

Nach einer vorläufigen Mittheilung von A. W. Hofmann (1) bilden sich durch Einwirkung von Arsen- und Antimonchlorür auf Zinkäthyl Triäthylarsin und Triäthylstibin leicht und in großer Menge. Mit einer alkoholischen

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 357; J. pr. Chem. LXXIII, 62; Chem. Centr. 1857, 947; Chem. Gaz. 1857, 338; Phil. Mag. [4] XV, 147.

Lösung von Platin- oder Goldchlorid bilden diese Basen wie auch das Triäthylphosphin eine Reihe schön krystallisierter Verbindungen, deren Namen und Formeln folgende sind :

Phosphor-  
basen.

Platophosphäthylumchlorid	$\text{PtAe}_3\text{P, Cl}$
Plataarsäthylumchlorid	$\text{PtAe}_3\text{As, Cl}$
Platostibäthylumchlorid	$\text{PtAe}_3\text{Sb, Cl}$
Aurophosphäthylumchlorid	$\text{AuAe}_3\text{P, Cl}$
Auroarsäthylumchlorid	$\text{AuAe}_3\text{As, Cl}$
Aurostibäthylumchlorid	$\text{AuAe}_3\text{Sb, Cl}$

Diese Verbindungen entsprechen dem Platanmoniumchlorid,  $\text{PtH}_3\text{N, Cl}$ .

T. Petersen (1) hat nachgewiesen, dafs die als Zersetzungsproduct von saurem schweflgs. Aldehyd-Ammoniak durch Kalk von Göfsmann (2) erhaltene Base nicht Aethylamin, sondern Dimethylamin ist. Auch beim Erhitzen von saurem schweflgs. Aldehyd-Ammoniak auf 150 bis 160° in einer zugeschmolzenen Röhre entsteht unter Schwefelabscheidung neben etwas Essigsäure und Schwefelsäure Dimethylamin, welches sich beim Erwärmen der braunen Masse mit Aetzkali entwickelt. Erwärmt man eine wässerige Lösung der Aldehydverbindung einige Zeit und unterwirft sie dann der Destillation, so geht anfangs eine ammoniakalische Flüssigkeit über, dann scheidet sich Schwefel ab, und zwischen 125 und 150° gehen neben Schwefelammonium, schwefels. und essigs. Ammoniak ölartige, nach Knoblauch riechende Tropfen von Zweifach-Schwefeläthyl,  $\text{C}_4\text{H}_5\text{S}_2$ , über, dessen Menge sich vermehrt, wenn man den eingetrockneten Retorteninhalt wieder mit etwas Wasser stärker erhitzt. Nach dem Schwefeläthyl entwickelt sich Dimethylamin, begleitet von Kohlensäure. Der Retorteninhalt enthält neben schwefels. Dimethylamin Ammoniaksalze. Das Dimethylamin ist brennbar, stark

Dimethyl-  
amin.

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 317; J. pr. Chem. LXXI, 490; Chem. Centr. 1857, 202. — (2) Jahresber. f. 1854, 472.

Dimethyl-  
amin.

ammoniakalisch riechend, bei gewöhnlicher Temperatur gasförmig und zwischen  $-10$  bis  $15^{\circ}$  siedend. Das salz. Salz bildet hygroskopische, blätterig krystallinische, leicht schmelzbare Massen. Das Platindoppelsalz ist gelb, schwer löslich in Wasser, noch weniger löslich in Alkohol und Aether. Von Jodäthyl wird das trockene gasförmige Dimethylamin lebhaft absorbirt. Erhitzt man die damit gesättigte Verbindung in einer zugeschmolzenen Röhre längere Zeit auf  $100^{\circ}$ , so bilden sich tafelförmige, in Wasser und Alkohol leicht lösliche Krystalle von Dimethyldiäthylammoniumjodür, N,  $(C_2H_5)_2(C_4H_9)_2$ , J. Erwärmt man diese Verbindung in wässriger Lösung mit frisch gefälltem Silberoxyd und neutralisirt die vom Jodsilber abfiltrirte Flüssigkeit mit Salzsäure, so erhält man nach dem Zusatz von Platinchlorid durch Verdampfen säulen- und tafelförmige Krystalle eines Platindoppelsalzes, dessen Analyse der Formel  $C_{12}H_{16}NCl$ ,  $PtCl_2$  entspricht.

Trimethyl-  
amin.

Das Kalbsblut entwickelt, nach V. Dessaignes (1), 12 Stunden nachdem es dem Thier entnommen ist und ohne dafs eine weitere Zersetzung ersichtlich wäre, beim Schütteln mit überschüssiger Kalkmilch den entschiedenen Krebsgeruch, welcher für das verdünnte Trimethylamin charakteristisch ist. Dessaignes coagulirte 12 Liter des mit Salzsäure angesäuerten Blutes durch Erwärmen im Wasserbade, prefte das Coagulum ab, destillirte die Flüssigkeit mit Kalk und verdampfte das in etwas verdünnter Salzsäure aufgefangene Destillat zur Trockne. Der Rückstand hinterliefs, mit absolutem Alkohol behandelt, Salmiak und die Lösung gab beim Verdunsten eine sehr geringe Menge eines zerfließlichen Salzes, welches mit Kali starken Häringseruch entwickelte und mit Platinchlorid drei verschiedene Krystallisationen bildete. Die weniger lösliche war Platinsalmiak, die dann in gelben Blättchen anschiefsende entwickelte mit Kali einen Geruch nach Schnupftabak,

(1) J. pharm. [8] XXXII, 43.

und die zuletzt in größeren rothen Krystallen sich abscheidende hält Dessaignes, der Form nach, für das Doppelsalz des Trimethylamins. Dessaignes überzeugte sich, daß das Kalbsblut unmittelbar nach dem Austritt aus den Gefäßen auf Zusatz von Kalk den Krebsgeruch nicht entwickelt, und schließt hieraus, daß in dem Blut, wie in dem Harn, ein sehr leicht zersetzbarer Körper vorhanden sei, der als eins seiner Spaltungsproducte Trimethylamin liefere.

Nach Versuchen von D. K. Tuttle (1) bildet sich Aethylamin. etwas Aethylamin beim Erhitzen von cyans. Kali mit ätherschwefels. Kalk und Kalkhydrat. In größerer Menge entsteht diese Base beim Erhitzen einer Mischung von Harnstoff, Aetzkalk und ätherschwefels. Kalk. Man mengt zuerst den Harnstoff mit einem Ueberschuß von Aetzkalk, fügt dann das Fünffache von dem Gewicht des Harnstoffs an ätherschwefels. Kalk zu und erhitzt die Mischung in einer Retorte, deren Vorlage Salzsäure enthält. Durch Verdampfen des Inhalts der Vorlage zur Trockne und Behandeln des Rückstandes mit einer Mischung von Aether und Alkohol, zur Trennung vom Salmiak, erhält man ein zerfließliches Chlorid, welches mit einem Alkali Aethylamin entwickelt. Es ist erforderlich, die Salze im wohl getrockneten Zustande anzuwenden; ätherschwefels. Kalk lieferte eine reichlichere Ausbeute, als das entsprechende Kalisalz.

Cyans. Aethyl zerfällt, wie Wurtz (2) gezeigt hat, Triäthylamin. bei Behandlung mit Kalihydrat unter Aufnahme von 2 Aeq. Wasser in Aethylamin und Kohlensäure. Substituirt man bei dieser Reaction dem Alkalihydrat Aethernatron, so erhält man, nach A. W. Hofmann (3), Triäthylamin. Man

(1) Ann. Ch. Pharm. CI, 288; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 128; Chem. Centr. 1857, 384. — (2) Jahresber. f. 1849, 392. — (3) Ann. Ch. Pharm. CIII, 352; Chem. Soc. Qu. J. X, 208; im Ausz. Chem. Gaz. 1857, 296; Phil. Mag. [4] XV, 70; J. pr. Chem. LXXII, 269 u. 458; Chem. Centr. 1857, 957; Instit. 1858, 179.



digerirt zu diesem Zweck eine Mischung von cyans. Aethyl mit reinem Aethernatron (so weit thunlich mit Natrium gesättigtem absolutem Alkohol) einige Stunden in gelinder Wärme und destillirt alsdann. Die übergehende stark alkalische weingeisthaltige Flüssigkeit liefert mit Salzsäure zur Trockne verdampft einen Rückstand, aus welchem Kalilauge Triäthylamin als leichtes, auf der gesättigten wässerigen Lösung schwimmendes Oel abscheidet.

Teträthyl-  
ammonium.

A. Brüning (1) erhielt beim Eindampfen einer Lösung von schwefels. Teträthylammoniumoxyd mit cyans. Kali und Ausziehen des Rückstandes mit Alkohol nicht, wie er erwartete, Teträthylharnstoff, sondern kohls. Teträthylammoniumoxyd.

Erhitzt man, nach Sonnenschein (2), mit Wasser angeriebenen weissen Präcipitat,  $\text{HgCl}$ ,  $\text{NH}_2\text{Hg}$ , mit  $1\frac{1}{2}$  Th. Jodäthyl mehrere Tage im Wasserbad, so bilden sich ohne Gasentwicklung goldgelbe Krystalle (a), umgeben von einer schweren, dunkelbraunen Flüssigkeit (b), über welcher eine fast farblose wässrige Lösung (c) schwimmt. Die wässrige Lösung (c) enthält Quecksilberchlorid, Salmiak und eine krystallisirbare Verbindung von Quecksilberchlorid und salzs. Aethylamin; die dunkelbraune Flüssigkeit (b) erstarrt nach dem Verjagen von überschüssigem Jodäthyl krystallinisch und aus der Auflösung in ätherhaltigem Alkohol schiefsen zuerst grofse gelbe Nadeln von Doppelverbindungen des Quecksilberjodids mit jodwasserstoffs. Aethylamin, Diäthylamin und Triäthylamin an, aus der ölartigen Mutterlange krystallisirt zuletzt Quecksilberjodid-Jodteträthylammonium. Die gelben Krystalle (a) gleichen, durch Waschen mit warmem absolutem Alkohol gereinigt, dem Musivgold; unter dem Mikroskop lassen sich Würfel mit

(1) Ann. Ch. Pharm. CIV, 200; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 182; Chem. Centr. 1858, 160. — (2) Ann. Ch. Pharm. CI, 20; Arch. Pharm. [2] XCI, 259; im Ausz. J. pr. Chem. LXX, 476; Chem. Centr. 1857, 278; Ann. ch. phys. [3] LI, 486; J. pharm. [3] XXXIII, 68.

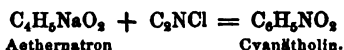
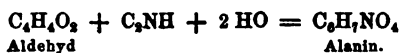
Octaëder- und Dodecaëderflächen erkennen. Sie werden durch das Sonnenlicht unter Abscheidung von Quecksilber zersetzt, sind in Wasser, Alkohol und Aether unlöslich, schmelzen bei  $150^{\circ}$  und werden bei stärkerem Erhitzen zersetzt. Jodkalium und Jodteträthylammonium löst die Verbindung größtentheils unter Abscheidung von metallischem Quecksilber. Salpetersäure scheidet Quecksilberjodid ab; in der Auflösung in heißer Salzsäure bilden sich grüngelbe, seideglänzende Krystalle; Chlor und Brom scheiden bei längerer Einwirkung alles Jod ab, unter Bildung fettig glänzender, dem Naphtalin ähnlicher Krystalle. Mit frisch gefälltem Silberoxyd erwärmt entsteht Jodsilber und eine stark alkalische Flüssigkeit, welche nach Entfernung des überschüssigen Silbers mit Schwefelwasserstoff Tetraäthylammoniumoxydhydrat enthält, wie auch die Analyse des Platinsalzes nachwies. Verdampft man aber die durch Silberoxyd erhaltene alkalische Lösung unmittelbar, so scheiden sich schwarze krystallinische Schuppen einer Quecksilberverbindung ab; die mit Salzsäure neutralisirte Lösung giebt beim Verdampfen Krystalle einer Doppelverbindung von Quecksilberchlorid mit Chlortetraäthylammonium. Wie hieraus und aus dem Verhalten der gelben Krystalle (a) gegen Jodkalium, welches 1 Aeq. Quecksilber aus der Verbindung abscheidet, hervorgeht, bestehen dieselben aus einer Doppelverbindung von Quecksilberjodid mit Jodteträthylammonium, und einem Jodteträthylammonium, in welchem 1 At. Wasserstoff durch 1 At. Quecksilber ersetzt ist. Die aus der Analyse der gelben Krystalle hervorgehende Formel  $C_{32}H_{52}N_2Hg_3J$ , zerlegt Sonnenschein demgemäß in den Ausdruck  $(C_4H_9)_4N, J + (C_4H_9)_3, (C_4H_4Hg)N, J + 7 HgJ$ . Für die neue Quecksilberbase schlägt er den Namen Mercurotetraäthylammonium vor, und für die Zersetzung des weißen Präcipitats mit Jodäthyl giebt er die Gleichung:

$$6 (HgCl + NH_2Hg + 14 C_4H_5J) = [C_{16}H_{20}N, J + C_{16}(H_{19}Hg)N, J + 7 HgJ] + (C_{12}H_{16}N, J + 2 HgJ) + (C_8H_{12}N, J + HgJ) + (C_4H_8N, Cl + HgCl) + NH_4Cl + 3 HCl.$$

## Cyanätholin.

Durch Einwirkung von Chlorcyan auf Aethernatron,  $C_4H_5NaO_2$ , entsteht, nach S. Cloëz (1), nicht wie bei Anwendung der Chlorverbindungen von Säureradicalen ein neutraler zusammengesetzter Aether, also nicht cyans. Aethyl, sondern eine mit diesem isomere Base. Leitet man gasförmiges Chlorcyan langsam in eine Auflösung von Aethernatron in absolutem Alkohol, so scheidet sich unter Absorption des ersteren und beträchtlicher Wärmeentwicklung Chlornatrium aus. Destillirt man nach beendigter Einwirkung die vom Chlornatrium abgeessene Flüssigkeit im Wasserbad, so geht Alkohol und das überschüssige Chlorcyan über, und es bleibt eine syrupdicke Flüssigkeit als Rückstand, welche durch Waschen mit Wasser von noch beigemengtem Chlornatrium befreit werden kann. Diese Flüssigkeit hat die Zusammensetzung des cyans. Aethyls,  $C_6H_5NO_2$ , aber wesentlich verschiedene Eigenschaften. Cloëz nennt sie *Cyanätholin* (2). Das Cyanätholin ist unlöslich in Wasser, löslich in allen Verhältnissen in Alkohol und in Aether. Sein spec. Gew. ist  $= 1,1271$  bei  $15^\circ$ . Es schmeckt etwas bitter und nachhaltig unangenehm, es riecht nur schwach, dem süßen Weinöl ähnlich. Beim Erhitzen zerfällt es in eine überdestillirende Flüssigkeit und in einen kohligen Rückstand. Concentrirte Kalilauge entwickelt damit Ammoniak (kein

(1) Compt. rend. XLIV, 482; Ann. Ch. Pharm. CII, 854; J. pr. Chem. LXXI, 172. — (2) Cahours (in der S.<sup>o</sup> 388 angef. Abhandl.) deutet darauf hin, wie es von Interesse sei, zu untersuchen, ob das von Cloëz dargestellte Cyanätholin sich nicht einfach durch Aufnahme der Elemente des Wassers in Alanin umwandeln lasse, womit dann die Darstellung der homologen Verbindungen ebenfalls gegeben wäre. Die Analogie in der Bildungsweise des Cyanätholins und des Alanins ist aus nachstehenden Formeln ersichtlich :



Aethylamin). Es löst sich in den meisten Säuren unter Bildung krystallisirbarer Salze. Das schwefels. Salz krystallisirt beim Verdunsten über Schwefelsäure in kleinen Prismen; das salzs. Salz giebt mit Platinchlorid ein gelbes, das salpeters. Salz mit salpeters. Silberoxyd ein in grossen Krystallen anschliessendes Doppelsalz. Beim Einleiten von Stickoxyd in die salpeters. Lösung des Cyanätholins entwickelt sich Stickstoff, unter Bildung eines krystallisirbaren, noch nicht näher untersuchten Körpers. Das Cyanätholin ist ein Glied einer Reihe von Verbindungen, welche der Reihe, deren Anfangsglied das Glycocoll ist, parallel läuft und deren weitere Glieder durch Einwirkung von Chlorcyan auf die Natriumverbindungen anderer Alkohole sich bilden müssen.

Cyanätholin.

Babo (1) hat einige Zersetzungsproducte des Aldehyd-Ammoniak (2) durch höhere Temperatur untersucht. Aldehyd-Ammoniak verwandelt sich bei mehrstündigem Erhitzen in einer zugeschmolzenen Glasröhre auf 120° in eine schwere zähe braune Flüssigkeit, auf welcher ein klares dünnflüssiges Liquidum schwimmt. Letzteres vermindert sich beim Oeffnen der Röhre, unter Entwicklung von viel Ammoniak. Durch Destillation bei zuletzt auf 200° gesteigerter Temperatur zerfällt der Röhreninhalt in einen flüchtigen Antheil, neben wässrigem Ammoniak geringe Mengen flüchtiger, zum Theil dem Dippel'schen Oel ähnlich riechender Basen enthaltend, und in einen Rückstand, welcher eine sehr veränderliche, in den Eigenschaften dem Acetylamin von Natanson ähnliche Base enthält. Sie stellt eine amorphe bräunliche Masse dar, von schwach alkalischer Reaction, löslich in Wasser und Alkohol, mit Schwefelsäure

Basen aus  
Aldehyd-  
Ammoniak.

(1) Ber. d. Gesellsch. für Naturw. zu Freiburg 1857, Nr. 17, 391; J. pr. Chem. LXXII, 88; Chem. Centr. 1858, 216. — (2) Das Aldehyd-ammoniak hierzu war in einem von Babo (a. a. O.) beschriebenen Apparate durch langsame Verbrennung von Weingeist unter Mitwirkung von Chromoxyd und Auffangen der Producte in Ammoniak dargestellt.

Basen aus  
Aldehyd-  
Ammoniak.

eine aus Alkohol als brauner Syrup fällbare Verbindung, mit Platinchlorid, Chromsäure und Gerbsäure braune harzartige Niederschläge bildend. Das aus der salzs. Lösung gefällte Platindoppelsalz gab bei der Analyse Zahlen, aus welchen Babo die Formel  $C_{30}H_{14}NO$ ,  $HCl$ ,  $PtCl_2$  entwickelt. Aus einem anderen Theile des Rückstandes wurde durch wiederholtes Füllen des schwefels. Salzes aus Alkohol, Lösen in Wasser, Zersetzen des Salzes mit Barytwasser, Verdampfen und Füllen der alkoholischen, mit Salzsäure versetzten Lösung mit Platinchlorid, ein braunes Platindoppelsalz erhalten, dessen Analyse zur Formel  $C_{16}H_{12}NO$ ,  $HCl$ ,  $PtCl_2$  führte. Babo nimmt, was indessen nicht aus den Analysen der Platindoppelsalze hervorgeht, für die erstere Base die Formel  $C_{30}H_{15}NO_2 = N(C_4H_5)_4$ ,  $C_4H_5O_2$ , für die zweite die Formel  $C_{16}H_{13}NO_2 = N(C_4H_5)_4O$ ,  $HO$  an. — J. Wislicenus (1) theilt vorläufig mit, daß er, mit denselben Zersetzungsproducten des Aldehyd-Ammoniaks beschäftigt, analytische Resultate erhalten habe, welche etwas verschieden seien von den von Babo gewonnenen.

Tricapronyl-  
amin.

Th. Petersen und A. Göfsmann (2) haben das Tricapronylamin als Zersetzungsproduct des sauren schwefl. Oenanthol-Ammoniaks dargestellt (3). Erhitzt man die mit Alkohol ausgewaschene und getrocknete Verbindung mit dem dreifachen Gewichte eines Gemisches von gleichen Theilen Aetzkalk und Kalkhydrat in einer mit Lehm beschlagenen Retorte rasch über den Siedepunkt des Oenanthols, so geht neben einer wässerigen ammoniakalischen Flüssigkeit ein gelbes Oel über. Dieses letztere wird zur Entfernung von Ammoniak, Oenanthol und Kohlenwasserstoffen mit einer verdünnten Lösung von kohlens. Natron einige Zeit gekocht, mit Wasser gewaschen und

(1) Zeitschr. f. die ges. Naturwissensch. X, 369. — (2) Ann. Ch. Pharm. CI, 310 u. CII, 312; Chem. Centr. 1857, 193; J. pr. Chem. LXXI, 171 u. 490; Chem. Gaz. 1857, 181. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1854, 479; f. 1855, 558 u. f. 1856, 528.

im Wasserstoffstrom rectificirt. Das Destillat ist die neue <sup>Tricapronyl-</sup>amin. Base, mit geringen Mengen schwer flüchtiger Kohlenwasserstoffe verunreinigt. Sie ist flüssig, bei durchfallendem Licht bläsfelb, bei auffallendem grünlichgelb, in hohem Grad die innere Dispersion des Lichts zeigend, riecht eigenthümlich aromatisch, reagirt alkalisch, schmeckt langenhaft aromatisch und erregt nachträglich im Schlund ein Kratzen; sie ist fast unlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol und Aether, siedet bei 260° und ist leichter als Wasser; sie fällt Eisenoxyd und Thonerde aus ihren Salzen und löst letztere wieder auf; Ammoniaksalze werden nicht davon zersetzt. An feuchter Luft bräunt sich die Base; ihre Salze sind sämmtlich zerfließlich, leicht veränderlich und bilden ölige Tropfen oder syrupartige Massen. Das Platindoppelsalz,  $C_{36}H_{40}NCl + PtCl_2$ , erhält man beim Verdunsten der mit Platinchlorid versetzten weingeistigen Lösung des salz. Salzes im luftleeren Raum in gelben glänzenden Schüppchen. Bei 24- bis 48stündigem Erhitzen der Base mit Jodäthyl auf 100°, oder bei mehrwöchentlicher Berührung damit entsteht eine rothe ölförmige Verbindung, welche bei der Analyse als Tricapronyläthylammoniumjodid,  $3C_{12}H_{18}, C_4H_5, N, J$  sich erwies. — Das Tricapronylamin bildet sich auch durch Erhitzen von saurem schweflgs. Oenantholammoniak in einer zugeschmolzenen Glasröhre auf 260 bis 270°. Neben einer öligen Flüssigkeit, die durch Destillation mit etwas Aetzkali die Base liefert, entsteht Kohlen-säure, schwefels. Ammoniak und Schwefel scheidet sich ab.

H. Schiff (1) hat Untersuchungen über einige Ab- <sup>Naphtylamin.</sup> kömmlinge des Naphtylamins angestellt. Die Base selbst wurde durch Einwirkung von Eisen und Essigsäure auf Nitronaphtalin, nach Béchamp's Verfahren (2), gewonnen. Das nach vollendeter Reaction und nach Zusatz concen-

(1) Vörläuf. Mitth. Ann. Ch. Pharm. CI, 90; ausführlicher in seiner Inaugural-Dissertation, Göttingen 1857; J. pr. Chem. LXX, 264 u. LXXI, 108; Chem. Gaz. 1857, 211; Chem. Centr. 1857, 166. — (2) Jahresber. f. 1854, 607.

**Naphtylamin.** trirter Kalilauge neben Nitronaphtalin überdestillirende Naphtylamin wird durch mehrmaliges Kochen des Inhalts der Vorlage mit verdünnter Essigsäure ausgezogen und das Filtrat mit Kali gefällt. Das ausgeschiedene Naphtylamin bildet nach mehrstündigem Stehen lange Nadeln. Bei Behandlung von Naphtylamin mit Bromäthyl entsteht, wie schon von Limpricht (1) mitgetheilt wurde, *Bromäthyl-naphtylammonium*,  $C_{20}H_7, C_4H_5, H_3, N, Br$ , welche in Alkohol, in Aether und in heißem Wasser leicht lösliche Verbindung sich auch bei 14 tägigem Stehen beider Körper bildet. Das in glänzenden vierseitigen Prismen krystallisirende *Jodäthyl-naphtylammonium*,  $C_{20}H_7, C_4H_5, H_3, N, J$ , wird in derselben Weise dargestellt. Kali scheidet daraus nicht Aethylnaphtylamin, sondern Naphtylamin ab. Jodmethyl liefert mit Naphtylamin eine unkrystallisirbare Masse. Anilin destillirt unverändert über Naphtylamin ab. *Naphtylharnstoff*,  $C_{22}H_{10}N_2O_2$ , wurde durch Sättigen einer Lösung von Naphtylamin in wasserfreiem Aether mit Cyansäuregas und Umkrystallisiren aus heißem Alkohol in platten glänzenden biegsamen Nadeln erhalten, welche kaum in Wasser, leichter in Aether und sehr leicht in Alkohol löslich sind und mit Oxalsäure einen krystallinischen Niederschlag geben. Aus schwefels. Naphtylamin und cyana. Kali wurde nur Naphtylamin und gewöhnlicher Harnstoff erhalten. Durch Selbstzersetzung von Naphtylharnstoff entstand ein harzartiger Körper, dessen rothe weingeistige Lösung durch Säuren violett, durch Alkalien wieder roth wurde; dieselbe Erscheinung ist von Sacc mit Reagenspapier aus Krapptinctur und von Church und Perkin (2) mit Nitrosonaphtylin beobachtet worden. — *Bromnaphtylammonium*,  $C_{20}H_7, H_3, N, Br$ , bildet sich bei dem Zusammenbringen von weingeistigen Lösungen äquivalenter Mengen von schwefels. Naphtylamin mit Bromkalium oder besser Brombaryum. Die weingeistige Lösung hinterläßt das Salz als kry-

(1) Jahresber. f. 1856, 587. — (2) Jahresber. f. 1856, 609.

stallinischen, wenig in Wasser löslichen Rückstand. Mit Naphthylamin. schwefels. Naphthylamin und Jodkalium bildet sich eine nicht krystallisirbare harzige Masse. — Durch Behandeln von Naphthylamin mit Salpeterschwefelsäure, wobei sich die Flüssigkeit dunkelgrün färbt, und Verdünnen mit Wasser wurden rothbraune Flocken erhalten, welche wahrscheinlich mit dem von Laurent aus Dinitronaphtalin durch Schwefelwasserstoff dargestellten Nitronaphtylamin identisch sind. Durch Reduction dieser Verbindung mittelst Eisen und Essigsäure entstehen braune Flocken einer Base von den Reactionen des Azonaphtylamins,  $C_{20}H_{10}N_2$ . — *Naphtamein*, welches Piria (1) aus Naphthylaminsalzen mittelst Eisenchlorid, Goldchlorid und salpeters. Silberoxyd erhielt, bildet sich nach Schiff auch durch Einwirkung von Platinchlorid, Zinkchlorid, Zinnchlorid, Quecksilberchlorid und Chromsäure, wobei weder Metall noch Chlor in die indigblaue Verbindung eingehen. Die Löslichkeitsverhältnisse und anderen Eigenschaften wurden mit Piria übereinstimmend gefunden. Mehrere Analysen dieses Körpers führten zur Formel  $C_{20}H_9NO_2$ . Da derselbe hiernach nicht, wie Piria vermuthet, aus dem Naphthylamin unter Verlust an Wasserstoff und Ammoniak entsteht, sondern einfach durch Oxydation, so nennt ihn Schiff *Ozynaphtylamin*. Durch schweflige Säure wird es nicht verändert. Verbindungen mit Basen oder Säuren lassen sich nicht darstellen, eben so wenig läßt es sich krystallisirt erhalten. — Schwefelkohlenstoff und Naphthylamin in einer zugeschmolzenen Röhre im Wasserbade erhitzt, geben zuerst eine rothe Lösung, welche jedoch nach einigen Stunden zu einer festen, aus verfilzten Nadeln bestehenden Masse erstarrt. Beim Oeffnen der Röhre entweicht viel Schwefelwasserstoffgas. Das gereinigte Product ergab sich als Dinaphtylsulfocarbamid,  $C_2S_2$ ,  $(C_{20}H_7)_2$ ,  $H_2$ ,  $N_2$ , welches in dieser Weise bequemer und schneller erhalten wird, als nach

(1) Jahresber. f. 1850, 507.



der von Delbos (1) angegebenen Methode. — Schiff vermuthet, daß sich bei Einwirkung von Phosphoroxychlorid auf Naphtylamin, nach der Gleichung:  $\text{PO}_2\text{Cl}_3 + 6\text{C}_{10}\text{H}_7\text{N} = \text{N}_3, \text{PO}_2, (\text{C}_{20}\text{H}_7)_3, \text{H}_3 + 3(\text{N}, \text{C}_{20}\text{H}_{10}, \text{Cl})$  Trinaphtylphosphamid bilde. Es entsteht ein unkrystallinisches röthliches Product (die überstehende Flüssigkeit enthält Chlornaphtylammonium), welches durch heißes Wasser, Alkalien und Säuren in Naphtylamin und Phosphorsäure zersetzt wird.

Anilin.

Digerirt man, nach Wöhler (2), Nitrobenzol mit einer Auflösung von arseniger Säure in starker Natronlauge, oder läßt man dasselbe zu der erhitzten Lauge durch eine Eingufsröhre tropfenweise zufließen, so verwandelt es sich in Anilin, welches überdestillirt und durch Sättigen mit einer Lösung von Oxalsäure in Alkohol leicht rein erhalten werden kann.

Flüchtige  
Basen im  
Knochenöl.

Th. Anderson (3) hat eine weitere Fortsetzung seiner wichtigen Arbeit über die Producte der trockenen Destillation thierischer Materien publicirt. Anderson weist nun zuerst als Nachtrag zu seiner früheren Angabe (4) über die flüchtigen, dem Methylamin homologen und als Bestandtheile des Dippel'schen Oeles sich vorfindenden Basen, nach, daß in dem bei 93° siedenden Antheil in der That Amylamin,  $\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{N}$ , enthalten ist, welches durch die Analyse des Platindoppelsalzes, so wie durch Behandlung mit Jodamyl als solches identificirt wurde. Die Base löste sich in Jodamyl beim Erhitzen in zugeschmolzenen Röhren leicht auf und beim Erkalten bildeten sich Krystalltafeln, aus welchen Kali bei der Destillation eine angenehmer als Amylamin riechende Base abschied, deren schwerlösliches salzs. Salz sich bei der Analyse als salzs. Diamyl-

(1) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 611. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 127; J. pr. Chem. LXXI, 254; Chem. Centr. 1857, 560. — (3) Trans. of the Royal Soc. of Edinburgh, Vol. XXI, part IV, 571; im Auss. Ann. Ch. Pharm. CV, 385; Chem. Centr. 1858, 417. — (4) Jahresber. f. 1851, 477.

amin,  $C_{20}H_{28}N$ , HCl, auswies. Anderson schließt weiter hieraus, daß alle von ihm aus dem flüchtigen Knochenöl erhaltenen niedrigeren Glieder der Reihe  $C_nH_{n+3}N$  wirkliche Aminbasen und das Propylamin z. B. nicht Trimethylamin sei, wie einige Chemiker anzunehmen geneigt waren. Bezüglich der höheren Glieder dieser Reihe, wie Caprylamin, die ihres verwandten Siedepunkts halber schwierig von denen der Pyridin-Reihe zu trennen sind, spricht sich Anderson jetzt dahin aus, daß dieselben im Knochenöl nicht vorhanden sind.

Von dem früher (1) nur in verhältnißmäßig geringer Menge erhaltenen *Pyridin*,  $C_5H_5N$ , theilt Anderson nun Genaueres mit. Dasselbe ist ein farbloses, durchsichtiges, durchdringend riechendes Oel, löslich nach allen Verhältnissen in Wasser und nur schwierig ganz trocken zu erhalten. Es siedet bei  $116^{\circ},7$  und hat ein spec. Gew. = 0,9858 bei  $0^{\circ}$ . Es fällt Zink-, Eisen-, Mangan- und Thonerdesalze schon in der Kälte, Nickelsalze erst beim Erhitzen, und der Niederschlag löst sich im Ueberschuß der Base. Gegen Kupfersalze verhält es sich wie Ammoniak. Das Pyridin ist ausgezeichnet durch seine Neigung Doppelsalze zu bilden, die meistens leicht krystallisirbar sind und aus welchen das Metalloxyd durch überschüssige Base nicht gefällt wird. Die Dampfdichte des Pyridins wurde in einem Versuch bei  $164^{\circ} = 2,912$ , in einem andern bei  $143^{\circ} = 2,920$  gefunden; für  $C_5H_5N$  und eine Condensation auf 4 Volume berechnet sie sich = 2,734. — *Salss.* *Pyridin* bildet einen langsam zur strahligen Masse erstarrenden, an feuchter Luft zerfließlichen Syrup; es ist löslicher in Alkohol als in Wasser, unlöslich in Aether und ohne Zersetzung sublimirbar. *Jodwasserstoffs.* *Pyridin*,  $C_5H_5N$ , HJ, krystallisirt in leicht löslichen tafelförmigen, nicht zerfließlichen Krystallen; das bromwasserstoffs. Salz krystallisirt in zerfließlichen Spiessen. *Salpeters.* *Pyridin*,

(1) Jahresber. f. 1851, 478.

Flüchtige  
Basen im  
Knochenöl.

$C_{10}H_5N$ ,  $HO$ ,  $NO_5$ , krystallisirt aus heißem Wasser oder Weingeist in langen Nadeln, seltener in dicken Prismen, welche beim vorsichtigen Erhitzen ohne Veränderung als wollige Masse sublimiren, beim raschen Erhitzen nur zum kleineren Theil zersetzt werden und als ölige, spiefsig erstarrende Masse destilliren. *Zweifach-schwefels. Pyridin*,  $C_{10}H_5N$ , 2 ( $HO$ ,  $SO_3$ ), bildet eine zerfließliche, in Wasser und Alkohol sehr leicht, in Aether unlösliche krystallinische Masse. Das *Golddoppelsalz*,  $C_{10}H_5N$ ,  $HCl$ ,  $AuCl_3$ , ist ein gelbes, aus heißem Wasser in gelben Nadeln krystallisirendes, in Alkohol unlösliches Pulver. — Vermischt man eine mäßig verdünnte Lösung von schwefels. Zinkoxyd mit viel überschüssigem Pyridin und dann mit zur völligen Neutralisation der Base nicht genügender Salzsäure, so löst sich das gefällte Zinkoxyd sogleich auf und die Flüssigkeit erfüllt sich mit einem aus heißem Wasser in Nadeln krystallisirbaren Doppelsalz. Auch mit schwefels. Kupferoxyd entsteht bei ähnlicher Behandlung ein in bläulichen Nadeln krystallisirendes Doppelsalz.

Das Pyridin ist, wie seine homologen Verwandten, eine sehr beständige Base. Es kann mit concentrirter Salpetersäure oder Chromsäure ohne Zersetzung zum Sieden erhitzt werden; auf dieses Verhalten gründet sich die Abscheidung beigemengter empyreumatischer Materien. Chlorgas wird von einer wässerigen Pyridinlösung rasch absorbirt; die dunkelbraun werdende Flüssigkeit entwickelt einen eigenthümlichen stechenden Geruch und Kali scheidet, neben unveränderter Base, einen dunkelbraunen harzartigen Körper ab. Vertheilt man aber überschüssiges Pyridin rasch an den Wänden einer mit trockenem Chlor gefüllten Flasche, so bleibt es farblos und verwandelt sich in eine Masse von strahligen Krystallen, aus welchen Wasser salzs. Pyridin auflöst, während ein weißes, amorphes, nach Bleichkalk riechendes Pulver zurückbleibt. Die Auflösung des letzteren in Alkohol wird durch Wasser in weißen Flocken gefällt. Anderson hält diesen nicht

genauer untersuchten Körper für analog mit dem durch  
Einwirkung von Chlor auf Picolin sich bildenden. In trockenem Bromdampf erstarrt das Picolin sogleich zu einer fast ganz in Wasser löslichen Masse, welche hauptsächlich bromwasserstoffs. Salz enthält. In gleicher Weise bildet sich beim Verdampfen von Pyridin und Jodtinctur, neben einer geringen Menge einer braunen Substanz, jodwasserstoffs. Pyridin.

*Flüchtige  
Basen im  
Knochenöl.*

Die früheren Mittheilungen (1) über *Picolin* ergänzt Anderson durch folgende Angaben: Der Siedepunkt des Picolins liegt bei  $135^{\circ}$  (früher war  $133^{\circ},3$  angegeben). Das spec. Gew. fand er  $= 0,9613$  bei  $0^{\circ}$ ; die Dampfdichte (für  $166^{\circ}$ )  $= 3,29$  (sie berechnet sich für die Formel  $C_{12}H_7N$  und eine Condensation auf 4 Volume zu 3,214). *Salpeters. Picolin*,  $C_{12}H_7N$ ,  $HO$ ,  $NO_5$ , erhält man beim Stehen des trockenen, mit gesättigter Lösung bedeckten Salzes in einem verschlossenen Gefäße in großen, zweiflächig zugeschärften Prismen. — In trockenem Chlorgas verwandelt sich überschüssiges Picolin rasch in eine krystallinische Masse, bei deren Behandlung mit Wasser ein weißes amorphes Pulver ungelöst bleibt, dessen Analyse zur Formel  $C_{12}H_4Cl_3N$ ,  $HCl$  führte, wonach es salzs. Trichlorpicolin ist. Die alkoholische Lösung dieses Körpers wird beim Kochen unter Entwicklung eines stechenden Geruchs zersetzt. Auch durch Kali wird er zersetzt. — Behandelt man Picolin mit  $\frac{1}{4}$  bis  $\frac{1}{8}$  seines Gewichts Natrium in der Siedehitze mehrere Tage lang, so bildet sich eine dunkelbraune, harte, harzige Masse, welche neben eingemengtem Natrium dieses Metall in einer nicht genauer ermittelten Form chemisch gebunden enthält. In Wasser gebracht zerfällt sie, indem sich Natron auflöst und ein zähes, schweres Oel sich abscheidet. Durch Waschen des letzteren mit Wasser und Destillation unter Auffangung des in hoher Temperatur übergehenden Antheils erhielt Anderson eine ölarartige,

(1) Ann. Ch. Pharm. LX, 86 und Jahresber. f. 1847 u. 1848, 654.

Flüchtige  
Basen im  
Knochenöl.

nach zweimaliger Rectification im Wasserstoffstrom bläsgelbe Base, von derselben Zusammensetzung  $C_{12}H_7N$  wie das Picolin, von dem spec. Gew. = 1,077 und dem Siedepunkt 260 bis 315°. Anderson nennt sie deshalb *Parapicolin*. Sie ist unlöslich in Wasser, löslich nach allen Verhältnissen in Alkohol, Aether, fetten und flüchtigen Oelen, riecht eigenthümlich empyreumatisch, verschieden von Picolin, aber ähnlich den Basen, welche in sehr hoher Temperatur aus dem Knochenöl erhalten werden und wahrscheinlich auch Parapicolin enthalten. Das Parapicolin bläut geröthetes Lackmus, wird von starker Salpetersäure theilweise verharzt, und giebt mit schwefels. Kupferoxyd einen smaragdgrünen Niederschlag, dessen grüne Lösung in Salzsäure ein Doppelsalz enthält. Seine Verbindungen sind meistens nicht krystallisirbar und leicht in Wasser löslich. Die Analyse des Platindoppelsalzes führte zur Formel  $C_{12}H_7N$ ,  $HCl + PtCl_2$ . Anderson vermuthet auf Grund des hohen Siedepunktes und der anderen Eigenschaften, das Parapicolin sei  $C_{24}H_{14}N_2$ , also mit dem Picolin polymer. Da sich die Dampfdichte des Parapicolins nicht ermitteln und die wahre Formel sich in anderer Weise nicht feststellen läßt, so bleibt die Ansicht, das Parapicolin entstehe durch die Vereinigung von 2 At. Picolin zu einem Atom, nur eine wahrscheinliche Hypothese. In welcher Weise das Natrium bei der Umwandlung des Picolins in Parapicolin mitwirkt, ist nicht klar. Ein großer Theil des Natriums bleibt dabei unverändert, ein Theil aber geht eine Verbindung ein, wie Anderson vermuthet 1 Aeq. Wasserstoff des Picolins ersetzend, so daß  $C_{12}H_6NaN$  entsteht; dieses Harz gebe dann mit Wasser Parapicolin, entsprechend der Gleichung:  $2 C_{12}H_6NaN + 2 HO = C_{24}H_{14}N_2 + 2 NaO$ . Es liefs sich indessen bei der Einwirkung des Natriums auf Picolin, die sehr langsam erfolgt, keine Wasserstoffentwicklung nachweisen. Die Salze des Parapicolins, die meistens nicht krystallisirt erhalten werden können, sind nur wenig untersucht. Das schwefels. Salz bildet eine gummi-

artige Masse, ist leicht löslich in Wasser, weniger löslich in Alkohol. Das salpeters. Salz bleibt nach dem Verdampfen als syrupdicke Flüssigkeit, die langsam zu kurzen Krystallnadeln erstarrt; es ist nicht zerfließlich. Salzs. Parapicolin ist ein in Wasser leicht lösliches amorphes Harz. Quecksilberchlorid bildet in einer alkoholischen Lösung von Parapicolin einen reichlichen molkigen Niederschlag, der in Wasser und in Alkohol unlöslich, aber in Salzsäure leicht löslich ist. Das Goldchloriddoppelsalz ist gelb, amorph und in der Siedehitze sich zersetzend.

Flüchtige  
Basen im  
Knochenöl.

Anderson stellt die physikalischen Eigenschaften der Basen der Pyridinreihe zusammen, wie sie seine neueren Untersuchungen möglichst reiner Präparate ergeben haben, und theilt zur Vervollständigung der früheren Angaben (1) über das *Lutidin* noch mit, daß die Dampfdichte desselben (für 201°) = 3,839 gefunden wurde (für die Formel  $C_{14}H_9N$  und eine Condensation auf 4 Volume berechnet sie sich = 3,699). Die Zusammenstellung ist :

	Formel	Siedepunkt	Spec. Gew.		Spec. Vol. bei 0°
			d. Dampfs	d. Flüssigkeit bei 0°	
Pyridin	$C_{10}H_5N$	116°,7	2,916	0,9858	80,1
Picolin	$C_{12}H_7N$	185°	3,290	0,9618	96,7
Lutidin	$C_{14}H_9N$	154°,5	3,889	0,9467	113,0
Collidin	$C_{16}H_{11}N$	180°	?	0,9439	128,2

Anderson bemerkt, daß die Siedepunkte der drei ersten Basen der von Kopp hervorgehobenen Siedepunktsgesetzmäßigkeit sich sehr genau anschließen, der Siedepunkt des Collidins aber damit nicht in Einklang steht. Die spec. Gewichte der höheren Glieder der Reihe sind, wie dies bei homologen Substanzen allgemein der Fall ist, wenn man die spec. Gewichte für dieselbe Temperatur vergleicht, etwas kleiner, als die der niedrigeren. Aus den spec. Volumen läßt sich, daß sie wegen mangelnder Kenntniss

(1) Jahresber. f. 1851, 478.

Flüchtige  
Basen im  
Knochenöl.

der Ausdehnung nicht für die Siedepunkte bestimmt werden können, Nichts folgern.

Anderson hat die Untersuchung auch auf das Runge'sche *Pyrrol* ausgedehnt. Er vermuthete in Folge früherer Beobachtungen (1) bei der Darstellung der Basen aus rohem Knochenöl, daß die *Pyrrolbasen* gepaarte Verbindungen seien von den Basen der *Pyridinreihe*, mit einer durch Säuren als rothes Harz abscheidbaren Substanz. Die gegenwärtige Untersuchung berichtigt diese Ansicht. — Das bei der Destillation der sauren Lösung der rohen *Pyridinbasen* erhaltene stinkende Oel ist anfangs farblos, wird aber röthlich und nach wenigen Tagen fast schwarz. Von Wasser befreit und destillirt steigt der Siedepunkt von 120° auf 200°. Der gröfsere Theil geht bei 138 bis 155° über, nicht unbeträchtliche Mengen auch in viel höherer Temperatur. Alle Portionen des Destillats besaßen einen von dem der *Pyridinbasen* verschiedenen Geruch und zeigten mit *Fichtenholz* sogleich die *Pyrrolreaction*. Bei Behandlung mit Säuren schied sich der rothe harzartige Körper ab, und das Filtrat entwickelte mit Kali den Geruch einer Base der *Pyridinreihe*, je nach dem Siedepunkt des verwendeten Oels. Bei systematischer fractionirter Destillation zerfiel das *pyrrolhaltige Oel* in einen bei 132 bis 138° und einen andern bei 138 bis 143° übergehenden Antheil. Das frische Destillat war vollkommen durchsichtig und farblos, färbte sich aber noch braun und war in überschüssiger Säure nur schwierig vollständig löslich. Durch wiederholtes Schütteln mit einer geringen Menge verdünnter Schwefelsäure wurde vorzugsweise *Picolin* entzogen und das auf  $\frac{1}{3}$  des ursprünglichen Volums verminderte Oel zeigte jetzt, mit Aetzkali getrocknet und rectificirt, einen niedrigeren Siedepunkt. Die grösste Portion destillirte zwischen 132 und 138° und über 143° nur sehr wenig; nach 15 Rectificationen destillirte fast alles zwischen 134°,5 und 138°. Das so erhaltene farblose Oel

(1) Jahresber. f. 1851, 479.

bräunt sich nur langsam, riecht unangenehm, verschieden von Picolin, schmeckt heifs und stechend und in seinem Dampfe wird mit Salzsäure befeuchtetes Fichtenholz augenblicklich schön roth gefärbt. Beim Kochen mit einer verdünnten Säure verwandelt es sich sogleich in eine rotheharzartige Masse, welche sich so reichlich bildet, dafs das Gefäfs umgekehrt werden kann, ohne dafs etwas ausfließt. Die von dem Harz abfiltrirte Flüssigkeit ist braun und enthält neben wenig Harz und einer geringen Menge einer anderen Base nur Ammoniak. Zur vollständigen Reinigung erhitzt Anderson das Pyrrol in einem galvanoplastisch dargestellten kupfernen Kolben mit vertical aufgesetzter Kühlröhre mit dem 5- bis 6fachen Gewicht grob gepulverten Kalihydrats, bis bei allmäliger Steigerung der Temperatur nur wenig Flüssigkeit mehr verdampft, destillirt sodann mit abwärts gebogener Kühlröhre alles in der Schmelzhitze Flüchtige ab und behandelt den erkalteten gelblichweißen Rückstand mit Wasser. Auf der wässerigen, Valeriansäure und Propionsäure enthaltenden Lösung schwimmt ein farbloses Oel, welches nach der Destillation reines Pyrrol ist. Sein Geruch ist angenehm ätherartig, an den des Chloroforms erinnernd, sein Geschmack heifs und stechend. Es ist unlöslich in wässerigen Alkalien, nur langsam löslich in Säuren. Sein spec. Gew. ist = 1,077, es siedet bei 133°. Mit Fichtenholz zeigt es die von Runge beschriebene Reaction in besonders hohem Grade, am besten, wenn man das mit concentrirter käuflicher Salzsäure befeuchtete Holz über ein Pyrrol enthaltendes Gefäfs oder in einen Strom des Dampfs der Base hält. Das Holz wird zuerst blaßroth, dann allmählig intensiv carminroth. Auch Baumwollen- oder Leinenzeug, welches man mit dem alkoholischen Auszug von harzhaltigem Fichtenholz getränkt hat, röthen sich, mit Salzsäure befeuchtet, schwach im Pyrrol-dampf. In verdünnten Säuren löst sich das Pyrrol in der Kälte ohne Veränderung. Beim Erhitzen oder mehrtägigem Stehen entsteht, wie schon erwähnt, die rothe gallert-



Flüchtige  
Basen im  
Knochenöl.

artige Masse. Mit Platinchlorid entsteht in der kalten salz. Lösung des Pyrrols nach einigen Minuten ein schwarzer platinhaltiger Niederschlag. Durch Salpetersäure wird das Pyrrol unter reichlicher Entwicklung rother Dämpfe zu einem Harze zersetzt; bei fortgesetztem Kochen entsteht Oxalsäure. Mit Quecksilberchlorid und Chlorcadmium giebt eine alkoholische Pyrrolösung weisse Niederschläge. Die Analyse des reinen Pyrrols führte zur Formel  $C_4H_5N$ . Von den Verbindungen eignet sich keine zur Feststellung des Aequivalentes; durch Ermittlung der Dampfdichte der reinen Base wurde die Zahl 2,40 erhalten; für die Formel  $C_4H_5N$  und eine Condensation auf 4 Volume berechnet sie sich zu 2,31. Anderson bemerkt, daß er den von Runge gewählten Namen Pyrrol beibehalte, obwohl er den gewöhnlich für organische Verbindungen befolgten Nomenclaturprincipien nicht entspreche. Das Pyrrol stehe, obgleich es Pflanzenfarben nicht verändere und sich aus der verdünnten sauren Lösung beim Erhitzen verflüchtige, den flüchtigen Basen näher, als anderen stickstoffhaltigen Verbindungen. Der in alkoholischer Pyrrolösung mit Quecksilberchlorid entstehende, leicht veränderliche Niederschlag hat nach Anderson's Analyse die Formel  $C_4H_5N + 4HgCl$ ; die Verbindung mit Chlorcadmium ist  $2C_4H_5N + 3CdCl$ . — Von den Zersetzungsproducten des Pyrrols hat Anderson noch das *Pyrrol-Roth*, den durch Einwirkung von überschüssigen Säuren entstehenden Körper, untersucht. Derselbe hält leicht Säure zurück und erleidet selbst beim Kochen damit eine weiter gehende Zersetzung, weshalb es schwierig ist, ihn von constanter Zusammensetzung zu erhalten. Auf folgendem Wege erhält man diesen Körper am reinsten: Man löst Pyrrol durch Umschütteln in Schwefelsäure, welche mit 4 bis 6 Th. Wasser verdünnt ist, erwärmt die Lösung, filtrirt das in deutlichen Flocken abgeschiedene Pyrrolroth ab und wäscht es mit siedendem Wasser, bis alle Säure entfernt ist. Man übergießt es dann mit wenig verdünnter Kalilauge und wäscht wieder aus.

Flüchtige  
Basen im  
Knochenöl.

Das so erhaltene Pyrrolroth ist porös, orangeroth, an der Luft namentlich beim Erhitzen bräunlich werdend. Es ist unlöslich in Wasser, wenig löslich in kaltem, mehr in kochendem Alkohol, daraus beim Erkalten in amorphen Flocken sich abscheidend. Es ist nur wenig löslich in Aether. Auch in Säuren und Alkalien ist es unlöslich, wird aber bei längerem Kochen damit zersetzt. Durch Salpetersäure wird es unter Bildung einer harzartigen Substanz oxydirt; bei längerer Einwirkung entsteht Oxalsäure. Bei der trockenen Destillation entsteht ein unangenehm riechendes Oel, welches die Pyrrolreaction zeigt, und es bleibt voluminöse Kohle. Bei längerem Erhitzen auf 100° nimmt es in Folge langsamer Oxydation an Gewicht zu. Aus den Analysen der im leeren Raum getrockneten Substanz berechnet Anderson die Formel  $C_{24}H_{14}N_2O_2$ , und die Bildung aus dem Pyrrol erklärt er nach der Gleichung  $3 C_8H_5N - NH_3 + 2HO = C_{24}H_{14}N_2O_2$ . Anderson überzeugte sich, daß bei der Umwandlung des Pyrrols in Pyrrolroth durch Säuren, in der That ein Ammoniaksalz entsteht. — Der Gehalt des Knochenöls an Pyrrol ist nicht unbeträchtlich; bei den früheren Versuchen Anderson's zur Darstellung der im Knochenöl enthaltenen Basen, wo die Lösung der letzteren mit überschüssiger Schwefelsäure mehrere Tage lang im Sieden erhalten wurde, um die Verunreinigungen der Basen zu beseitigen, wurden große Mengen Pyrrol in Pyrrolroth umgewandelt. Nach späteren Beobachtungen ist ein so lange fortgesetztes Kochen mit Schwefelsäure nicht nöthig, sofern oxydirende Agentien, wie Salpetersäure, oder besser saures chroms. Kali, das Pyrrol rasch zersetzen, ohne auf die Pyridinbasen selbst einzuwirken. — Anderson hat weiter gefunden, daß aus dem nicht basischen Antheile des Knochenöls durch wiederholte Rectification eine schon bei 65°,5 siedende Flüssigkeit erhalten werden kann, welche in einer Kältemischung zwei deutlich getrennte Schichten bildet. Die bei höherer Temperatur siedenden Portionen zeigen

diese Eigenthümlichkeit nicht; sie enthalten Benzol und wahrscheinlich auch Homologe desselben, ferner Alkoholradicale und durch alkoholische Kalilösung und durch Natrium zersetzbare stickstoffhaltige Verbindungen.

Flüchtiger  
Basen im  
Guano;

O. Hesse (1) fand in dem aus 15 Pfd. Guano entwickelten Ammoniak nur Spuren zweier Aminbasen, von welchen er die eine, nach dem Geruch welchen sie verbreitet, für Amylamin, die andere, mit Goldchlorid ein orangerotheres octaëdrisches Doppelsalz bildende, für Trimethylamin hält. Beide Basen, namentlich die letztere, finden sich nach O. Hesse auch in dem Saft der Runkelrübenblätter (2). — E. Lucius (3) erhielt aus 28 Pfund mit Kalk destillirtem Guano (durch Ausziehen der eingedampften Mutterlauge des mit Salzsäure neutralisirten Destillats mit Alkohol und Behandeln mit Platinchlorid) 0,5 Grm. eines bei 170 bis 180° schmelzbaren, in dunkelgelben Blättchen anschießenden Platindoppelsalzes von eigenthümlichem Häringsgeruch, zugleich aromatisch nach Kümmel riechend, dessen Platin- und Chlorgehalt mit der Formel  $C_4H_7N, HCl + PtCl_2$  stimmt. Er hält die darin vorhandene Base für Dimethylamin,  $C_2H_5, C_2H_5, H, N$  (4).

In gefaulter  
Hefe.

Al. Müller (5) hat in gefaulter Hefe, durch die Analyse der Gold- und Platindoppelsalze, die Gegenwart von

(1) J. pr. Chem. LXX, 60. — (2) Dafs der frische Saft der Runkelrüben und der Blätter bereits Ammoniak enthalte, hat Hesse später (J. pr. Chem. LXXIII, 118) noch besonders dargethan. — (3) Ann. Ch. Pharm. CIII, 105; J. pr. Chem. LXXII, 268; Chem. Centr. 1857, 944. — (4) Von flüchtigen Säuren fand Lucius in dem Guano viel Essigsäure, weniger Propionsäure und sehr wenig Ameisensäure, neben einem flüchtigen, öligen, aromatisch moderartig riechenden Körper. Rebling (Arch. Pharm. [2] XCII, 82) theilt mit, dafs er als riechenden Stoff Buttersäure im Guano und in den menschlichen Faeces gefunden habe. In den Excrementen von mit Fleisch gefütterten Vögeln, sowie im Schlangenkoth ist nach ihm (daselbst XCIII, 800) ebenfalls Buttersäure vorhanden. — (5) J. pr. Chem. LXX, 65; im Auss. Chem. Centr. 1857, 785.

Trimethylamin und Amylamin nachgewiesen; als wahrscheinlich vorhanden nennt er Aethylamin und Caprylamin. Sofern unter den Fäulnisproducten der Hefe auch eine wie Amylalkohol riechende alkoholische Flüssigkeit nachweisbar war, deutet Müller auf die Möglichkeit hin, daß dieser Alkohol aus dem Leucin entstehen und folglich ein Gährungsproduct der in Hefe sich verwandelnden Proteinsubstanz sein könne (1). — Nach O. Hesse's (2) ausführlicherer Mittheilung sind die flüchtigen Basen, welche sich neben Ammoniak bei der Fäulnis der Hefe bilden: Trimethylamin, Aethylamin, Amylamin und Caproylamin (?) (3).

De Vrij (4) giebt an, daß die 1833 von A. Henry und O. Delondre (5) anfangs als eigenthümliche, dann als krystallisirtes Chininhydrat beschriebene Base keine andere sei, als das mit dem Chinin isomere Pasteur'sche Chinidin, oder das im Chinoïdin durch van Heijningen (6) aufgefundene  $\beta$  Chinin. Beide theilen mit dem eigentlichen Chinin die Eigenschaft, mit Chlorwasser und Ammoniak eine smaragdgrüne Lösung zu geben, welche Reaction der von Winkler (7) aufgefundenen und als Chinidin bezeichneten, von Leers (8) genauer untersuchten Base nicht zukommt, welche Base de Vrij für identisch hält mit dem Cinchonidin Pasteur's. Das wahre Chinidin (der Franzosen) unterscheidet sich, nach de Vrij, leicht von allen anderen Chinabasen durch die Schwerlöslichkeit seines

Chinabasen;  
Chinidin.

(1) Von flüchtigen Säuren fand Müller in der gefaulten Hefe viel Essigsäure, Buttersäure und Caprylsäure, Butteressigsäure, sehr wenig Ameisensäure und Pelargonsäure (oder Caprinecaprylsäure), und eine Säure mit mehr als 20 Aeq. Kohlenstoff. — (2) J. pr. Chem. LXXI, 471. — (3) Als saure Fäulnisproducte der Hefe findet O. Hesse Essigsäure, Buttersäure und Propionsäure, mit Wahrscheinlichkeit Ameisensäure, Caprylsäure und Pelargonsäure. — (4) J. pharm. [8] XXXI, 183 u. 369; Pharm. J. Trans. XVI, 401; Chem. Centr. 1858, 254. — (5) J. pharm. [3] XIX, 628. — (6) Jahresber. f. 1849, 371. — (7) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 620. — (8) Jahresber. f. 1852, 583.

**Chinidin.** neutralen jodwasserstoffs. Salzes in Wasser und in Alkohol. 1 Th. dieses Salzes bedarf 1250 Th. Wasser von 15° zur Lösung; die aus der heifs gesättigten Lösung sich abscheidenden Krystalle sind weifs, klein und sehr hart. Das saure jodwasserstoffs. Salz ist hellgelb und erfordert 90 Th. Wasser von 15° zur Lösung. Aus einer Auflösung von käuflichem Chinoïdin in möglichst wenig Alkohol schieden sich nach dem Neutralisiren mit Jodwasserstoffsäure 23 pC. dieses Salzes vom Gewicht des braunen harzartigen Products ab. Das neutrale bromwasserstoffs. Salz bedarf nur 200 Th. Wasser von 14° zur Lösung, und eine kalt gesättigte Lösung desselben giebt mit Jodkalium einen reichlichen Niederschlag. Das dem entsprechenden Chininsalz sehr ähnliche chlorwasserstoffs. Chinidin ist noch löslicher und wird durch Brom- wie durch Jodkalium gefällt, es ist jedoch weniger löslich als das neutrale schwefels. Chinidin. Eine Auflösung von Jod in Jodwasserstoffsäure giebt in allen Chinidinsalzen einen röthlichbraunen Niederschlag, der aus schwefelsäurehaltigem Alkohol in dunkelrothen Krystallen anschiefst, welche Aehnlichkeit haben mit schwefels. Jodcinchonin. de Vrij überzeugte sich ferner durch die genannten Reactionen, dafs die im Handel unter dem Namen Chinidin vorkommende Base nur mit Chinin verunreinigtes Cinchonidin sei.

**Huanokin.** Nach de Vrij (1) ist das von A. Erdmann (2) beschriebene *Huanokin* nicht blofs isomer, sondern identisch mit Cinchonin. Er fand, dafs jodwasserstoffs. Cinchonin (dargestellt mit von Pelletier bereiteter Base) in den äufseren Eigenschaften wie in dem Verhalten gegen polarisirtes Licht vollkommen übereinstimme mit dem jodwasserstoffs. Salz der von A. Erdmann selbst dargestellten und Huanokin genannten Base. de Vrij glaubt, dafs die von A. Erdmann beobachteten Verschiedenheiten von dem

(1) J. pharm. [3] XXXII, 328; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 256.  
— (2) Jahresber. f. 1856, 545.

Cinchonin durch einen Chinidin- oder Cinchonidingehalt Cinebonidin. bedingt seien. — Von der von Wittstein (1) aus der Cortex Chinae rubiginosus dargestellten, mit dem Namen Cinchonidin belegten aber nicht mit der Pasteur'schen Base gleichen Namens für identisch gehaltenen Chinabase giebt de Vrij (2) an, daß eine von Wittstein selbst bereitete (und an Howard gesendete) Probe weder völlig weiß, noch schwefelsäurefrei, und außerdem ein Gemenge von wenigstens zwei verschiedenen Basen sei, von welchen die eine die Polarisationssebene nach rechts, die andere nach links drehe, und welche als neutrale jodwasserstoffs. Salze der Form nach unterschieden werden könnten. De Vrij hält den rechtsdrehenden und den Hauptbestandtheil von Wittstein's Probe ausmachenden Antheil für Cinchonin und den linksdrehenden Theil für Cinchonidin.

Fr. Koch (3) giebt an, daß er bei der Darstellung des schwefels. Chinidins neben diesem ein in Wasser löslicheres Salz erhalten habe, dessen Base er für das Cinchonidin Pasteur's hält.

Auch W. B. Herapath (4) erklärt das Chinidin für identisch mit dem  $\beta$  Chinin van Heijningens's. Es zeige die Erscheinung der Fluorescenz eben so stark als Chinin, während Cinchonidin (die in Deutschland Chinidin genannte Base) durchaus nicht fluoresciren und auch mit Chlorwasser und Ammoniak sich nicht grün färbe, was bei  $\frac{1}{5000}$  Chinin oder Chinidin eintrete. Eine Auflösung von 1 Th. Chinin oder Chinidin in 35000 Th. mit Schwefelsäure stark angesäuertem Wasser zeige deutliche epipolische Dispersion, bei 70000 Th. Wasser sei im einfallenden Licht noch Fluorescenz und bei 700000 Th. Wasser die bläulich-milchichte Erscheinung der inneren Dispersion wahrzunehmen. Ver-

(1) Jahresber. f. 1856, 544. — (2) Haaxman's Tijdschrift voor Wetensch. Pharm. [2] 4. Jahrg. — (3) Arch. Pharm. [2] XCII, 84; Chem. Centr. 1857, 848. — (4) Phil. Mag. [4] XIV, 224; Chem. Gaz. 1857, 96; J. pr. Chem. LXXII, 104.

**Cinchonidin.** mischt man, nach Herapath, eine Auflösung von Chinidin in verdünnter Schwefelsäure mit dem doppelten Volum Weingeist, erwärmt auf etwa  $55^{\circ}$  und setzt Jodtinctur in genügender Menge zu, so setzen sich beim Stehen rothe Nadeln ab, welche beim Umkrystallisiren aus Weingeist gröfsere schöne vierseitige Prismen bilden. Diese zeigen im durchfallenden Lichte ein tiefes Granatroth, im auffallenden ein helles Blauroth; sie sind in geringem Grade optisch doppelt absorbirend und zeigen, senkrecht zur Axe polarisirt, eine braunorange Körperfarbe. Herapath berechnet aus der von ihm angegebenen procentischen Zusammensetzung für diese Verbindung die jedenfalls nur richtige Formel  $C_{35}H_{19}N_2O_4, J_2 + SO_3, HO + 5HO$ . Mit dem Chinidin kommt nach Herapath noch eine andere Base vor, welche ähnlich dem Chinidin und Cinchonidin in prismatischer Form krystallisire. Das schwefels. Salz der Jodverbindung sei im reflectirten Lichte tief olivengrün, im durchfallenden orangegelb; es sei ferner sehr stark optisch doppelt absorbirend; senkrecht zur Axe polarisirt seien dünne Blättchen ganz schwarz, und noch dünnere zeigen eine bisterbraune Körperfarbe. Seine Auflösung in Chloroform hinterlasse beim Verdunsten einen gummiartigen Rückstand, welcher in Canadabalsam sogleich tief blaugrün fluorescire. Reines Cinchonidin zeigt weder Fluorescenz, noch giebt es mit Chlorwasser und Ammoniak eine grüne Färbung; seine Auflösung in Essigsäure oder Chloroform hinterlässt beim Verdunsten schöne Krystalldrüsen, welche im polarisirten Lichte schwarze Kreuze und weisse oder gefärbte Sectoren zeigen. Mit reinem Chinin oder Chinidin treten diese Erscheinungen nicht ein; beide hinterlassen einen gummiartigen, vollkommen durchsichtigen Rückstand. Das Cinchonidin bildet ferner nach Herapath mit Schwefelsäure und Jod eine stark optisch doppelt absorbirende Verbindung, dem schwefels. Jodchinin sehr ähnlich und nur unterscheidbar durch die Farben im reflectirten Lichte und die complementären Körperfarben. Das schwefels. Jod-

chinin sei im reflectirten Lichte cantharidengrün und senkrecht zur Axe polarisirt, je nach der Dicke des Blättchens roth, rubinroth, röthlichbraun oder schwarz. Das schwefels. Jodeinchonidin sei dagegen im reflectirten Lichte goldgrün, mit himmelblauer, indigblauer, oder schwarzer Körperfarbe.

Babo (1) hat einige Versuche über die Zersetzung von Cinchoninsalzen durch den electrischen Strom angestellt. Schwefels. Cinchonin wird bei Anwendung von 6 Bunsen'schen Elementen nur wenig zersetzt, mit salpeters. Cinchonin tritt aber bald Bräunung der Flüssigkeit und Entwicklung von Gasen ein, welche am Kupferpol anfangs aus Sauerstoff, dem sich bald Kohlensäure und Oxyde des Stickstoffs beigemengten, am Zinkpol aus Wasserstoff und Stickstoff mit Beimengungen von Ammoniak bestanden. Nach 24stündiger, durch Erwärmen auf 50° und zeitweiligen Zusatz von Salpetersäure unterstützter Einwirkung zeigte sich, daß die im äußeren Cylinder, in welchen der Kupferpol tauchte, vorhandene Flüssigkeit im Wesentlichen noch salpeters. Cinchonin enthielt; in der der Einwirkung des Zinkpols ausgesetzten Flüssigkeit hatte sich ein harzartiger, in Weingeist und Salpetersäure löslicher Körper ausgeschieden; die davon abgegossene Flüssigkeit gab mit Kali destillirt neben Ammoniak Oeltropfen von Chinolin. In der alkalischen Flüssigkeit war den Reactionen zufolge Ameisensäure enthalten. — Salzs. Cinchonin liefert bei der Zersetzung durch Electrolyse neben Chlor, Sauerstoff und Wasserstoff, gechlortes Cinchonin. Cinchonin.

Behandelt man, nach Babo, Chinolin mit schwefels. Methyl, zuletzt zur Unterstützung der Einwirkung unter Erwärmen, so erhält man eine, bei überschüssigem schwefels. Methyl bisweilen Krystalle absetzende, mit Wasser misch- Irisin.

(1) Ber. der Gesellsch. f. Naturw. zu Freiburg i. B. 1857, Nr. 17, 873; J. pr. Chem. LXXII, 73; Chem. Centr. 1858, 218; J. pharm. [8] XXXIII, 77; Chem. Gaz. 1848, 49.



Irisin.

bare Flüssigkeit, aus welcher Kali oder Baryt, unter Entwicklung eines scharf riechenden Dampfes, einen ölartigen, bald in eine harzartige violette Masse übergehenden Körper abscheidet. Man erhält den Körper annähernd rein durch Abfiltriren, Lösen in Wasser, Versetzen mit Schwefelsäure, „dass die violette Farbe gerade verschwindet, Verdampfen bis fast zur Trockne und Ausfällen der Schwefelsäure mit Baryt. Die so entstehende violette Lösung wird mit 4 Vol. absolutem Alkohol vermischt, filtrirt, der Barytüberschuss mit Kohlensäure entfernt, das Filtrat verdampft und der Rückstand mit Aether behandelt. Es bleibt eine violette, nicht ohne Zersetzung flüchtige Masse, welche sich in Wasser mit dunkelrother in Blau spielender Farbe, noch leichter in Alkohol mit violetter bis indigblauer Farbe, aber nicht in Aether auflöst. Die Lösungen lassen sich ohne Zersetzung verdampfen; die trockene, erst über 150° eine Zersetzung erleidende Substanz ist amorph, zähe, violett, prachtvoll kupferglänzend, an der Luft unter Wasseraufnahme schön grün, an Glanz und Farbe einem Cantharidenflügel ähnlich werdend. Ein Tropfen einer weingeistigen Lösung des Körpers färbt noch 2 Pfund Wasser deutlich violett. Babo nennt ihn wegen seines Farbenspiels in alkoholischer oder wässriger Lösung *Methylirisin*; er ist eine schwache Base. In Säuren löst er sich unter Veränderung seiner Farbe, welche in concentrirten Lösungen in Braun übergeht, in verdünnten vollständig verschwindet, durch Alkalien aber augenblicklich wieder hervorgerufen wird. Die Lösungen lassen beim Verdampfen amorphe Rückstände, welche bei stärkeren Säuren Salze sind; die Lösung in Essigsäure hinterlässt die unverbundene violette Base. Die neutrale salzsa. Lösung giebt mit Quecksilber- oder Platinchlorid graue, ins Violette gehende Niederschläge. Durch Oxydationsmittel und selbst durch überschüssige Säure wird das Methylirisin leicht zersetzt. Durch Kali wird es aus der concentrirten Lösung in Säuren oder in Wasser als flockiger, harzartig zusammenballender Niederschlag ge-

fällt. Die Feststellung der Formel gelang nicht. Chinolin liefert nur etwa  $\frac{1}{30}$  seines Gewichts Methylirisin, neben einer braunen harzartigen Materie, deren Untersuchung keine Resultate versprach, und einem Kali- oder Barytsalz, deren Säure Babo für Methylschwefelsäure hält. Weder Anilin noch Nicotin bilden mit schwefels. Methyl einen dem Methylirisin ähnlichen Körper. Durch Behandlung von Chinolin mit schwefels. Aethyl in der oben angegebenen Weise wurde ein dem Methylirisin ähnlicher, von Babo *Aethylirisin* genannter basischer, indigblauer und kupferglänzender Körper erhalten, welcher ebenfalls leicht veränderlich ist und keine krystallisirbaren Salze bildet. Nach Babo giebt das Verhalten des schwefels. Methyls oder Aethyls zu Chinolin ein sicheres Mittel an die Hand zur Nachweisung der letzteren Base.

Irisin.

C. Greville Williams (1) macht darauf aufmerksam, daß er schon 1856 (2) durch Behandlung von jodwasserstoffs. Methylchinolin mit Silberoxyd oder von jodwasserstoffs. Aethylchinolin mit schwefels. Silberoxyd Resultate erhalten habe, welche im Wesentlichen mit den durch Babo an dem Körper beobachteten übereinstimmen, welchen dieser Irisin genannt hat.

C. Neubauer und G. Kerner (3) haben einige Verbindungen des Guanins mit Metallsalzen analysirt. Zur Darstellung des Guanins erhitzen sie 10 Pfd. peruvianschen Guano und 3 bis 4 Pfd. Kalk (ersteren mit Wasser zu einem dünnen Brei zerrieben, letzteren als dünne Kalkmilch) 3 bis 4 Stunden in einem eisernen Kessel fast zum Sieden, bis die anfänglich braune Flüssigkeit grünlich erscheint und die Gasentwicklung nachläßt. Nach dem Abseihen der Flüssigkeit erhitzt man den Rückstand nochmals mit der gleichen Wassermenge 1 bis 2 Stunden und

Guanin.

(1) Chem. Gaz. 1858, 89. — (2) Jahresber. f. 1856, 534. — (3) Ann. Ch. Pharm. CI, 318; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 104; Chem. Centr. 1857, 895.

**Guanin.** neutralisirt die erkalteten und völlig geklärten Auszüge vorsichtig mit Salzsäure, wo sich nach 24 Stunden alles Guanin nebst wenig Harnsäure als gelblich gefärbter Niederschlag absetzt. Nach dem Auswaschen erhitzt man dasselbe mit Wasser zum Sieden und setzt allmählig Salzsäure zu; aus der von der ungelöst gebliebenen Harnsäure abfiltrirten Flüssigkeit scheidet sich beim Erkalten salzs. Guanin in gelblichen Nadeldrusen ab; durch Verdampfen der Mutterlauge erhält man eine zweite Krystallisation. Durch 1- bis 2maliges Umkrystallisiren erhält man es fast rein. 10 Pfd. Guano lieferten so 18 bis 20 Grm. salzs. oder 13,5 Grm. reines Guanin (0,3 pC.). Ammoniak fällt aus der salzs. Lösung das Guanin als weissen amorphen Niederschlag. Am leichtesten rein erhält man dasselbe durch Zersetzung einer heissen Auflösung von Guaninquecksilberchlorid in ganz verdünnter Salzsäure mittelst Schwefelwasserstoff und Fällen des farblosen Filtrats mit Ammoniak. In Essigsäure, Ameisensäure, Milchsäure, Citronensäure, Bernsteinsäure und Hippursäure ist das Guanin unlöslich. — *Guaninquecksilberchlorid*,  $C_{10}H_5N_5O_2, 2HgCl + 5HO$ , erhält man als weisses Krystallmehl, wenn man eine ziemlich concentrirte Lösung von salzs. Guanin in salzsäurehaltigem Wasser mit einer kalt gesättigten Sublimatlösung versetzt, bis ein Tropfen der Mischung durch kohlen. Natron rothgelb gefällt wird, Die Verbindung ist in Säuren und Cyankalium leicht auflöslich. Versetzt man in gleicher Weise eine concentrirte Lösung von salzs. Guanin in Salzsäure mit einer alkoholischen Sublimatlösung, so erhält man eine Verbindung von der Formel:  $C_{10}H_5N_5O_2, HCl, HgCl + HO$ . Mit salpeters. Quecksilberoxyd entstehen in einer Lösung von salzs. oder salpeters. Guanin weisse amorphe Niederschläge von wechselnder Zusammensetzung. — Eine Verbindung von salzs. Guanin mit Chlorcadmium,  $2(C_{10}H_5N_5O_2, HCl) + 5CdCl + 9HO$ , erhält man beim Vermischen mäfsig concentrirter Lösungen beider Körper in dünnen, zu Drusen vereinigten weissen Blättchen. Eben

so bildet sich beim Eintragen von salzs. Guanin in eine sehr concentrirte Lösung von Chlorzink eine bei richtiger Concentration in grossen Krystallen anschliessende Verbindung von der Formel  $C_{10}H_5N_5O_2$ ,  $HCl + ZnCl + 3 HO$ . — Aehnlich dem Xanthin und Tyrosin liefert das Guanin beim Verdampfen mit etwas Salpetersäure einen citrongelben, in Alkalien mit rothbrauner Farbe löslichen Rückstand. Die heisse wässrige Lösung dieses gelben Körpers läßt beim Erkalten denselben zum grossen Theil in goldgelben Flocken fallen; er bildet sich auch beim Erhitzen einer salpeters. Auflösung von Guanin, bis Ammoniak keinen bleibenden Niederschlag mehr erzeugt, Verdampfen zum Syrup und Ausfällen mit Wasser; die Mutterlauge enthält ausser dem gelben Körper noch Oxalsäure. Die Analyse gab Zahlen, welche der Formel  $C_{10}H_5N_7O_{12}$ , also dem salpeters. Nitroguanin  $C_{10}H_4(NO_4)N_5O_2 + NO_5$ ,  $HO$  entsprechen. Seine schwach alkalische Lösung giebt mit essigs. Bleioxyd und salpeters. Silberoxyd einen orangerothen, mit essigs. Kupferoxyd einen schmutzig gelbgrünen Niederschlag. Die Silberverbindung hat die Formel  $C_{10}H_4(NO_4)N_5O_2$ ,  $3 AgO$ .

*Bromwasserstoffs. Guanin*,  $3 (C_{10}H_5N_5O_2, HBr) + 7 HO$ , krystallisirt nach G. Kerner (1) aus einer heissen Lösung von frisch gefälltem Guanin in Bromwasserstoffsäure in gelblichweissen prismatischen Nadeln, welche schon unter  $100^\circ$  verwittern, bei etwa  $180^\circ$  schmelzen und bei stärkerem Erhitzen Säure verlieren. — *Jodwasserstoffs. Guanin*,  $3 (C_{10}H_5N_5O_2, HJ) + 7 HO$ , ist von derselben Form wie die vorhergehende Verbindung, schwerlöslich in reinem Wasser, leicht löslich in verdünnter Jodwasserstoffsäure. An der Luft und im Lichte wird das Salz gelb. Aus der Mutterlauge krystallisiren citrongelbe, concentrisch gruppirte Blättchen, welche mehr Jod enthalten.

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 266; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 47; Chem. Centr. 1857, 948.

**Oxyguanin.**

Behandelt man, nach G. Kerner (1), in Natronlauge gelöstes Guanin mit einer Lösung von krystallisirtem übermangans. Kali, bis unter Erwärmung die Flüssigkeit röthlich gefärbt bleibt, so entsteht neben Kohlensäure, Oxalsäure, Ammoniak und Harnstoff ein von dem Guanin in den Eigenschaften und der Zusammensetzung verschiedener Körper, welchen Kerner *Oxyguanin* nennt. Es scheidet sich aus der alkalischen Lösung auf Zusatz von Salzsäure als amorph, gallertartiger, röthlichweißer Niederschlag ab. Es ist geruch- und geschmacklos, unlöslich in Wasser, Alkohol und Aether, nur theilweise löslich in Säuren beim Erwärmen; aus der Lösung in Salpetersäure scheidet es sich beim Verdampfen unverändert wieder ab. In fixen Alkalien, in Ammoniak, Kalk- und Barytwasser löst es sich leicht, durch Kohlensäure daraus fällbar; auch in zweifach-kohlens. Alkalien ist es etwas löslich. Seine Löslichkeit in Ammoniak unterscheidet es von dem Guanin. Mit Säuren ist es nicht verbindbar; die ammoniakalische Lösung wird durch salpeters. Silberoxyd und essigs. Bleioxyd gefällt. Kerner berechnet aus der Analyse des reinen Oxyguanins die Formel  $C_{10}H_7N_4O_9$ , für die Silberverbindung die Formel  $C_{10}H_7N_4O_9, AgO$ . — Bei Kaninchen (deren normaler Harn in 24 Stunden 2,8 Grm. Harnstoff enthielt) stieg bei Zumischung von 3, 4, 8 und 10 Grm. Guanin zur Pflanzennahrung die Harnstoffmenge auf 7,8 Grm. in 24 Stunden, ohne daß Guanin, Harnsäure oder Hippursäure in dem Harn nachweisbar waren, wohl aber enthielten die (normal guaninfreien) Excremente der Thiere einen Theil des unveränderten Guanins.

**Caffein.**

E. Pollacci (2) hat vergleichende Versuche über die Ausbeute an Caffein nach verschiedenen Darstellungsmethoden angestellt. Das Material war Kaffee von Martinique. Er findet, daß das von Döbereiner angegebene Ver-

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 249; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 45; Chem. Centr. 1857, 936. — (2) Cimento V, 896.

fahren, nach welchem der Kaffee wiederholt mit kochendem Wasser ausgezogen, die vereinigten Auszüge mit überschüssigem essigs. Bleioxyd gefällt, und das durch Schwefelwasserstoff vom Blei befreite Filtrat zur Krystallisation eingedampft wird, die reichlichste Ausbeute (von 20 Pfd. 1 Unze, 5 Drachmen und 17 Gran) liefere.

Babo und E. Keller (1) haben die Zersetzungsproducte des Piperins durch alkoholische Kalilösung untersucht. Erhitzt man 1 Th. Piperin mit 3 Th. Kalihydrat und 12 bis 20 Th. absolutem Alkohol im Wasserbad, so daß die verdichteten Dämpfe wieder zurückfließen, längere Zeit (bei 30 Grm. Base 12 Stunden), so scheiden sich aus der braun gewordenen Flüssigkeit glänzende Krystallschuppen des Kalisalzes einer stickstofffreien Säure ab, welche Babo und Keller *Piperinsäure* nennen. Aus der Mutterlauge gewinnt man durch Destillation eine farblose Base, deren salzs. Salz in beinahe zolllangen feinen Nadeln krystallisirt. Sie ist das von Cahours beschriebene Piperidin,  $C_{10}H_{11}N$ . Der Rückstand in der Retorte enthält neben Aetzkali eine braune harzartige Materie. Das ausgeschiedene piperins. Kali, durch Umkrystallisiren in Wasser gereinigt, bildet gelblichweifse seideglänzende Krystallschuppen, leichtlöslich in heißem Wasser, schwerlöslich in Alkohol, fast unlöslich in Aether. Es ist wasserfrei. Durch Zersetzung dieses Salzes mit Säuren erhält man die Piperinsäure als gallertartigen, schwefelgelben, aus mikroskopischen Nadeln bestehenden Niederschlag. Aus Alkohol krystallisirt die Säure in langen verfilzten Nadeln; sie ist fast unlöslich in Wasser, löslich in 275 Th. absoluten Alkohols bei gewöhnlicher Temperatur, leichtlöslich in heißem Alkohol und Aether. Sie schmilzt bei  $150^{\circ}$ , sublimirt theil-

Piperin.

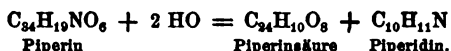
(1) Inaugural-Dissertation „über den Pfeffer“ von E. Keller, Freiburg 1856, 16; Ber. der Gesellsch. f. Naturw. z. Freiburg i. B., Aug. 1856; J. pr. Chem. LXXII, 58; im Ausg. Chem. Centr. 1858, 241; Chem. Gaz. 1858, 7.

**Piperin.** weise bei 200° und verbrennt unter Verbreitung eines anisartigen Geruchs. Mit Salpetersäure bildet sie einen orangefarbenen Nitrokörper, welcher mit Kali einen nach Cumarin riechenden Stoff entwickelt (1). Concentrirte Schwefelsäure färbt die Säure blutroth, mit Chlor, Brom und Jod entstehen Substitutionsproducte. Mit Phosphorchlorid entsteht (wie auch durch Einwirkung von Phosphorchlorür auf Piperin) ein zinnoberrother krystallinischer Körper. Aus den Analysen der bei 100° getrockneten Säure, sowie einiger der nachfolgend beschriebenen Salze entwickeln Babo und Keller die Formeln  $C_{50}H_{24}O_{16}$  oder  $C_{50}H_{22}O_{16}$ . Das Natronsalz ist ein weißes, in kaltem Wasser schwerlösliches Krystallpulver; das Ammoniaksalz krystallisirt in farblosen, atlasglänzenden Schuppen, welche an feuchter Luft gelb werden. Das Barytsalz ist ein weißer, kaum in 5000 Th. Wasser löslicher Niederschlag, ähnlich das Strontian-, Kalk- und Thonerdesalz; die Salze der schweren Metalloxyde geben sämmtlich mit piperins. Kali Niederschläge. *Piperins.* *Piperidin* krystallisirt aus der heißen verdünnten Lösung der Säure in wässrigem Piperidin in farblosen, seidenglänzenden Blättern, welche wie das Ammoniaksalz an der Luft gelblich werden, unter Verlust an Base; es schmilzt bei 120°, in höherer Temperatur entwickelt es Piperidin, ohne Bildung eines Amids. Der Aether der Piperinsäure wird durch Einwirkung von Jodäthyl auf piperins. Kali bei Gegenwart von Alkohol erhalten; man vermischt das Product nach Verdunstung des Jodäthyls mit Wasser, schüttelt dann mit Aether und verdunstet die ätherische Lösung; es bleiben farblose, bei 70 bis 72° schmelzbare Krystallschuppen.

(1) Durch Behandlung von Piperin mit salpetriger Säure und Destillation des Products mit Kalilauge erhielten Babo und Keller ein nadelförmiges Sublimat, leicht löslich in Aether und Weingeist, in heißem Wasser schmelzend und mit Kali erhitzt in eine Säure übergehend, welche wie Salicylsäure Eisenchlorid röthete.

A. Strecker (1) hat die Piperinsäure ebenfalls dargestellt und der Analyse unterworfen. Er findet für die Säure die Formel  $C_{24}H_{10}O_8$ , für das Silbersalz  $AgO$ ,  $C_{24}H_9O_7$ , und zeigt, daß auch mehrere der durch Babo und Keller mit piperins. Salzen angestellten Analysen dieser Formel entsprechen. Nach Strecker erklärt sich die Spaltung des Piperins (mit Annahme der älteren Formel  $C_{34}H_{19}NO_6$  für diese Base) nach der Gleichung :

Piperin.



Drückt man, nach Strecker, das Piperin durch die Formel  $N\left\{ \begin{smallmatrix} C_{24}H_9O_8 \\ C_{10}H_{10} \end{smallmatrix} \right.$  aus, worin  $C_{24}H_9O_8$  das einatomige Radical der Piperinsäure und  $C_{10}H_{10}$  das zweiatomige Radical des Piperidins darstellt, so entspricht das Piperin den von Cahours (2) dargestellten Amiden, dem Benzopiperidin  $N\left\{ \begin{smallmatrix} C_{14}H_5O_2 \\ C_{10}H_{10} \end{smallmatrix} \right.$  und dem Cuminpiperidin  $N\left\{ \begin{smallmatrix} C_{20}H_{11}O_2 \\ C_{10}H_{10} \end{smallmatrix} \right.$

Miette (3) beschreibt das durch Sättigen einer alkoholischen Lösung der Base mit Valeriansäure und gelindes Verdunsten erhaltene valerians. Atropin. Es ist ein hellgelber, nicht krystallisirbarer Syrup, veränderlich an der Luft und die Polarisationsebene schwach nach links drehend. Die von Miette angegebenen Reactionen bieten nichts Charakteristisches.

Atropin.

Descloizeaux (4) fand an quadratischen Krystallen von schwefels. Strychnin (5), daß rechtwinkelig zur Haupt-

Strychnin.

(1) Ann. Ch. Pharm. CV, 317. — (2) Jahresber. f. 1852, 548. — (3) Compt. rend. XLV, 1052; Instit. 1857, 440. — (4) Compt. rend. XLIV, 909; Pogg. Ann. CII, 474. — (5) Die Krystalle zeigten vorherrschend OP.P (keine hemiëdrischen Flächen); P:P in den Endkanten =  $92^\circ 30'$ , in den Seitenkanten =  $155^\circ 54'$ . Rammelsberg, welcher dieselben Krystalle früher beschrieben (krystallogr. Chem., 380), fand diese Winkel =  $92^\circ 20'$  und  $156^\circ 40'$ ; er giebt an, diese Krystallform gehöre dem von Krystallwasser freien Salze an. Gewöhnlich krystallisirt das schwefels. Strychnin rhombisch; vgl. Jahresber. f. 1854, 516.



axe geschnittene Platten dieses Salzes die Polarisations-ebene des Lichtes nach links drehen.

Codein.

An den rhombischen Krystallen des Codeins,  $\infty P$ .  $\ddot{P}\infty$ .  $\frac{1}{2}\ddot{P}\infty$ , fand Senarmont, wie Rammelsberg (1) mittheilt, die Neigung  $\infty P : \infty P$  im brachydiagonalen Hauptschnitt =  $91^{\circ}40'$ ,  $\ddot{P}\infty : \ddot{P}\infty$  daselbst =  $99^{\circ}55'$ ,  $\frac{1}{2}\ddot{P}\infty : \frac{1}{2}\ddot{P}\infty$  daselbst =  $134^{\circ}45'$ .

Nach E. Robiquet (2) bewirkt Codein in der Gabe von 0,15 bis 0,20 Grm. innerhalb 24 Stunden einen schweren, trunkenen Schlaf, mit dem Gefühl von Betäubung nach dem Erwachen, bisweilen begleitet von Ekel und Erbrechen. In Dosen von 0,020 bis 0,030 Grm. stellt sich dagegen, besonders bei reizbaren Personen, ein behagliches Gefühl der Ruhe ein. Mehr als 0,20 Grm. können ohne Besorgnifs ernster Zufälle nicht gegeben werden. — Robiquet empfiehlt, um die Verfälschung des Codeins mit Candiszucker nachzuweisen, eine Auflösung von 0,5 Grm. der Base in 100 CC. Alkohol im Soleil'schen Saccharimeter zu prüfen. Sie zeige eine Abweichung nach links um  $11^{\circ}$  für den röthlichblauen Strahl, ohne daß Aenderung der Temperatur oder Gegenwart von Säuren von Einfluß sind. Dagegen sei das Drehungsvermögen nicht proportional der aufgelösten Menge und nicht constant für die verschiedenen Farben des Spectrums.

Colchicin.

Ueber Darstellung, Eigenschaften und Wirkung des Colchicins sind von A. Aschoff, G. Bley, O. Bachmeister und Fr. Hübschmann Versuche angestellt worden, deren Hauptresultate von Wittstein (3) mitgetheilt werden, auf welche Mittheilung wir hier verweisen.

Napellin.

Nach Hübschmann (4) enthalten die Aconitumarten neben Aconitin eine neue organische Base, das *Napellin*.

(1) In der S. 5 angef. Schrift, 194. — (2) J. pharm. [3] XXXI, 10; J. pr. Chem. LXXII, 371. — (3) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 376. — (4) Aus der Schweiz. Zeitschr. f. Pharm. 1857, Nr. 5 in Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VII, 184.

Er behandelt rohes Aconitin mit wenig Aether, löst den Rückstand in absolutem Alkohol, versetzt die alkoholische Lösung, so lange eine Trübung entsteht, mit essigs. Bleioxyd, entfernt aus dem Filtrat das Blei mit Schwefelwasserstoff und verdampft unter Zusatz von kohlen. Kali. Absoluter Alkohol entzieht dem Rückstand das Napellin, welches beim Verdunsten der mit Thierkohle gereinigten Lösung zurückbleibt. Es ist ein weißes, bitter schmeckendes Pulver, wenig löslich in Aether, in Wasser und Alkohol löslicher als Aconitin, alkalisch reagirend und Säuren vollständig neutralisirend. Seine Salze werden durch Ammoniak nicht gefällt.

Napellin.

C. G. Williams (1) fand bei der Untersuchung der Destillationsproducte, welche die s. g. Boghead-Cannelkohle giebt, daß das bei schwacher Hitze aus ihr dargestellte Destillat Kohlenwasserstoffe enthält, welche mit den Alkoholradicalen, wie sich diese im freien Zustand erhalten lassen, identisch sind. Dieses Destillat begann bei 143° zu sieden; es zeigte das spec. Gew. 0,750 bei 15°. Durch Behandeln desselben mit rauchender Salpetersäure oder einer Mischung von Salpetersäure und Schwefelsäure, Absondern des Theils der ölartigen Flüssigkeit, welcher durch die Einwirkung der

Alkohole  
und dahin  
Gehöriges.  
Alkohol-  
radicale.

(1) Phil. Mag. [4] XIII, 134 u. XIV, 223; Chem. Gaz. 1857, 19 u. 95; Ann. Ch. Pharm. CII, 126; J. pr. Chem. LXXII, 176; Chem. Centr. 1857, 254; Instit. 1857, 84 u. 1858, 80. Ausführlich Phil. Trans. f. 1857, 447 (hier empfiehlt Williams, zur Ermittlung der bei Dampfdichtebestimmungen nach Dumas' Verfahren im Ballon zurückgebliebenen Menge Luft, den unter Quecksilber geöffneten und theilweise damit gefüllten Ballon mittelst einer Quecksilber enthaltenden, in eine feine Spitze endenden und mit einem Quetschhahn versehenen Burette vollends mit Quecksilber zu füllen, und aus dem Volum des dazu verbrauchten Quecksilbers das Volum der zurückgebliebenen Luft zu entnehmen).

Alkohol-  
radi ale.

Säure nicht verändert wird, Waschen desselben mit wässerigem Alkali, Trocknen durch Zusammenstellen mit festem Aetzkali, Rectificiren über Natrium und oft wiederholte fractionirte Destillationen ließen sich folgende Substanzen erhalten: *Propyl*  $C_{11}H_{14}$  als farblose, leichtbewegliche, angenehm riechende Flüssigkeit mit dem Siedepunkt  $68^{\circ}$ , dem spec. Gew. 0,6745 bei  $18^{\circ}$ , der Dampfdichte 2,96 (für eine Condensation auf 4 Vol. berechnet sich dieselbe = 2,97); *Butyl*  $C_{16}H_{18}$  mit dem Siedepunkt  $119^{\circ}$ , dem spec. Gew. 0,6945 bei  $18^{\circ}$ , der Dampfdichte 3,88 (berechnet 3,94); *Amyl*  $C_{20}H_{22}$  mit dem Siedepunkt  $159^{\circ}$ , dem spec. Gew. 0,7365 bei  $18^{\circ}$ , der Dampfdichte 4,93 (berechnet 4,91); *Caproyl*  $C_{24}H_{26}$  mit dem Siedepunkt  $202^{\circ}$ , dem spec. Gew. 0,7568 bei  $18^{\circ}$ , der Dampfdichte 5,83 (berechnet 5,87).

Verbindun-  
gen von  
Alkoholradi-  
alen mit  
Metallen.  
Zinkäthyl.

Von einer Untersuchung Frankland's über die Einwirkung des Zinkäthyls auf Ammoniak und von dem letzteren sich ableitende Verbindungen sind folgende Resultate bekannt geworden (1). Bei dem Einleiten von trockenem Ammoniakgas in eine ätherische Lösung von Zinkäthyl wird das erstere rasch absorbiert und bald beginnt eine reichliche Entwicklung von Aethylwasserstoff; später scheidet sich *Zinkamid*  $NH_2Zn$  aus. Die Zersetzung ist:  $NH_3 + ZnC_4H_5 = NH_2Zn + C_4H_6$ . Das Zinkamid ist ein weißer amorpher Körper, unlöslich in Aether; durch Wasser ( $NH_2Zn + 2 HO = NH_3 + ZnO$ ,  $HO$ ) und durch Alkohol wird es unter starker Wärmeentwicklung und Bildung von Ammoniak zersetzt; mit Jodäthyl in einer zugeschmolzenen Röhre auf  $145^{\circ}$  erhitzt bildet es Jod-Diäthylammonium und Jodzink ( $NH_2Zn + 2 C_4H_5J = N(C_4H_5)_2H_2J + ZnJ$ ). Das Zinkamid läßt sich bis auf  $200^{\circ}$  erhitzen ohne Zersetzung zu erleiden, wird aber bei dunkeler Rothglühhitze zu *Zinknitrid*  $NZn_3$  und Ammoniak zersetzt ( $3 NH_2Zn = NZn_3 + 2 NH_3$ ); das Zinknitrid ist

(1) Chem. Gaz. 1857, 385; Phil. Mag. [4] XV, 149; J. pr. Chem. LXXIII, 35.

ein graues Pulver, das bei Abschlufs der Luft zum Rothglühen erhitzt weder Schmelzung noch Zersetzung noch Verflüchtigung zeigt, durch Wasser mit grofser Heftigkeit (bei dem Befeuchten mit Wasser tritt Erhitzung bis zum Erglühen ein) zersetzt wird ( $\text{NZn}_3 + 6 \text{HO} = 3 (\text{ZnO}, \text{HO}) + \text{NH}_3$ ). — Zinkäthyl wirkt auf wasserfreies Anilin mit äufserster Heftigkeit ein. Wird, zur Mäfsigung der Reaction, Anilin mit einer ätherischen Lösung des Zinkäthyls zusammengebracht, so findet unter Erhitzung Entwicklung von Aethylwasserstoff statt und die Flüssigkeit wird zuletzt zu einer halbfesten weifsen Masse; es bildet sich hier *Zinkphenylimid*  $\text{N}(\text{C}_{12}\text{H}_5)\text{HZn}$ , welches mit Wasser in Berührung Anilin regenerirt. — Bei der Einwirkung von Zinkäthyl auf Diäthylamin, welche durch Erwärmen unterstützt werden mufs, entsteht unter Entwicklung von Aethylwasserstoff *Diäthylzinkamin*  $\text{N}(\text{C}_4\text{H}_9)_2\text{Zn}$ , dessen Bildungsweise und Verhalten dem der vorstehenden analogen Verbindungen ganz entsprechend ist. — Reines Zinkäthyl wirkt auf trockenes Oxamid bei gewöhnlicher Temperatur nicht ein, aber bei  $100^\circ$  findet heftige Reaction statt, wobei Aethylwasserstoff entwickelt wird; *Zinkoximid*  $\text{N}(\text{C}_2\text{O}_2)\text{HZn}$  bleibt mit Zinkäthyl verbunden im Rückstand ( $\text{N}(\text{C}_2\text{O}_2)\text{H}_2 + 2 \text{ZnC}_4\text{H}_9 = \text{N}(\text{C}_2\text{O}_2)\text{HZn} + \text{ZnC}_4\text{H}_9 + \text{C}_4\text{H}_6$ ). — Auf Acetamid wirkt das Zinkäthyl sehr heftig ein, Aethylwasserstoff entwickelt sich und in dem Rückstand ist *Zinkacetimid* als ein weifses amorphes Pulver enthalten, das in Berührung mit Wasser wieder Acetamid giebt.

Nach J. T. Hobson (1) wird bei dem Zuleiten von getrockneter schwefliger Säure zu Zinkäthyl die erstere unter starker Wärmeentwicklung, so dafs anhaltendes Abkühlen nothwendig ist, absorbirt und es bildet sich ein weifser krystallinischer Niederschlag, welcher nach dem Rei-

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 55; Ann. Ch. Pharm. CII, 78; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 299; Chem. Centr. 1857, 562; Ann. ch. phys. [8] LII, 216.

**Zinkäthyl.** nigen (1) und dem Umkrystallisiren aus Alkohol und dann aus Wasser kleine farblose Nadeln von der Zusammensetzung  $\text{ZnO}, \text{S}_3\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_6 + \text{HO}$  giebt (das Wasser wird noch bei  $100^\circ$  zurückgehalten). Dieses Salz, dessen Säure Hobson als gebildet durch Substitution von  $\text{C}_4\text{H}_5$  an die Stelle von  $\text{IO}$  in  $3\text{SO}_3$  betrachtet und als *Aethylotrithionsäure* benennt, riecht eigenthümlich, ist fast unlöslich in kaltem, ziemlich löslich in siedendem Alkohol, wenig löslich in Wasser. Durch Zusatz von Aetzbaryt zu der siedenden Lösung dieses Salzes, Ausfällen des überschüssigen Baryts aus der Flüssigkeit durch eingeleitete Kohlensäure und Erkaltenlassen der concentrirten Flüssigkeit wird das Barytsalz als ein farbloses und geruchloses Krystallhäutchen von der Zusammensetzung  $\text{BaO}, \text{S}_3\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_6 + \text{HO}$  erhalten (das Salz verliert bei  $100^\circ$  1 HO, wird dann auch bei  $170^\circ$  nicht weiter zersetzt). Bei der Destillation des Zinksalzes mit verdünnter Schwefelsäure ging bei  $145^\circ$  eine saure Flüssigkeit über, aber in concentrirterem Zustande liefs sich die Aethylotrithionsäure auf diese Art nicht erhalten, da bei der Destillation des Zinksalzes mit stärkerer Schwefelsäure vollständige Zersetzung eintritt. Durch genaues Ausfällen des Baryts aus dem Barytsalz und Concentriren des Filtrats bei  $100^\circ$  wurde wässerige Aethylotrithionsäure als eine ölige, angenehm aber stark sauer schmeckende, mit Wasser und mit Alkohol mischbare Flüssigkeit erhalten, die mit kohlen. Baryt neutralisirt wieder das oben beschriebene Barytsalz gab. Aus der Lösung von kohlen. Silberoxyd in der freien Säure wurde das Silbersalz als ein weifser krystallinischer Körper, im leeren Raum getrocknet  $\text{AgO}, \text{S}_3\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_6$ , erhalten; es wird im Lichte nicht verändert, ist zerfliefslich, wird bei  $100^\circ$  nicht zersetzt. In

(1) Das nicht gereinigte Product ist nach Hobson, in Folge der Einwirkung von Wasser auf unzersetzt gebliebenes Zinkäthyl, ein basisches Salz; er fand dafür die Zusammensetzung  $2 (\text{ZnO}, \text{S}_3\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_6 + \text{HO}) + \text{ZnO}, \text{HO}$ .

derselben Weise oder durch Zersetzung des Barytsalzes mittelst schwefels. Kupferoxyds wurde das Kupfersalz erhalten, das in grünlichblauen, geruchlosen, zerfließlichen, auch in Alkohol löslichen Nadeln krystallisirt, bei 100° getrocknet  $\text{CuO}$ ,  $\text{S}_3\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_5$ . Das Natronsalz krystallisirt aus der alkoholischen Lösung im leeren Raum in kleinen farblosen Nadeln  $\text{NaO}$ ,  $\text{S}_3\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_5 + \text{HO}$ . Die Aethylverbindung wurde dargestellt durch Destillation eines Gemenges von krystallisirtem Barytsalz und äthylschwefels. Kali im Oelbad, Waschen, Trocknen und Rectificiren des Destillats, wo eine gelbe ölige Flüssigkeit von unangenehmem Geruch und der Zusammensetzung  $\text{C}_4\text{H}_5\text{O}$ ,  $\text{S}_3\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_5$  erhalten wurde.

Zinkäthyl.

Bei der Einwirkung von trockenem schwefl. Gas auf eine ätherische Lösung von Zinkmethyl wird nach Hobson (1) ersteres, gleichfalls unter starker Erwärmung die Abkühlen nöthig macht, absorhirt und es scheidet sich eine weiße Verbindung aus, in die das Zinkmethyl bei hinreichend langem Einleiten von schwefliger Säure vollständig übergeführt wird. Die weiße Verbindung ist unlöslich in Alkohol und in Aether, leicht löslich in Wasser, aus welcher Lösung sie aber nicht in deutlichen Krystallen erhalten werden konnte, wird bei 100° nicht zersetzt, aber etwas stärker erwärmt unter Entwicklung stinkender Dämpfe geschwärzt. Ihre Zusammensetzung ist  $\text{ZnO}$ ,  $\text{S}_2\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_3$ . Hobson benennt die darin enthaltene Säure, als aus 2  $\text{SO}_2$  durch Eintreten von  $\text{C}_2\text{H}_3$  an die Stelle von O gebildet, als *Methylodithionsäure*. Aus dem Zinksalz dieser Säure läßt sich das Barytsalz durch Zusatz von Aetzbaryt zu einer Lösung des ersteren, Abfiltriren des Zinkoxyds, Ausfällen des überschüssigen Aetzbaryts mittelst Kohlensäure und Eindampfen des Filtrats leicht erhalten; es ist, wie alle Salze der Methylodithionsäure, leicht löslich in Wasser, unlöslich in Alkohol und in Aether; es krystallisirt aus der wässerigen

Zinkmethyl.

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 248; im Ausz. Ann. Ch. Pharm. CVI, 287.

**Zinkmethyl.** Lösung im leeren Raume in octaëdrisch gruppirten Würfeln, ist bei 100° getrocknet  $\text{BaO}$ ,  $\text{S}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_3$ , läßt sich auf 170° ohne Zersetzung erhitzen. Das Magnesiumsalz, aus dem Zinksalz in entsprechender Weise oder aus dem Barytsalz mittelst schwefels. Magnesia dargestellt, scheidet sich bei dem Verdunsten der wässerigen Lösung als eine Masse kleiner durchsichtiger Krystalle ab und ist bei 100° getrocknet  $\text{MgO}$ ,  $\text{S}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_3 + \text{HO}$ . Das Kalksalz, wie das Barytsalz dargestellt, wurde durch Verdunsten der Lösung nicht in Krystallen, sondern als eingetrockneter fester Rückstand erhalten, bei 100° getrocknet  $\text{CaO}$ ,  $\text{S}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_3$ . Das Kupfer- und das Nickelsalz, aus dem Barytsalz durch Zersetzung mittelst der schwefels. Salze der ersteren Metalle gebildet, zersetzen sich bei dem Concentriren ihrer Lösungen. Die aus dem Barytsalz durch Ausfällung des Baryts mittelst verdünnter Schwefelsäure dargestellte wässerige freie Methylodithionsäure zersetzt sich bald unter Abscheidung von Schwefel; das durch Lösen von kohlen. Silberoxyd in solcher wässriger Säure gebildete Silbersalz wird in der Lösung durch Erhitzen und durch Einwirkung des Lichtes unter Schwärzung zersetzt. Bei Destillation eines Gemenges von dem Barytsalz und äthylschwefels. Kali ging neben schwefliger Säure ein gelbliches Oel über, welches indessen nicht die unzersetzte Aethylverbindung der Methylodithionsäure zu sein schien.

Zinkmethyl bildet also mit schwefliger Säure ein Zinksalz  $\text{ZnO}$ ,  $\text{S}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_3$ , Zinkäthyl ein Zinksalz  $\text{ZnO}$ ,  $\text{S}_2\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_3$ ; Hobson will Versuche darüber anstellen, ob Zinkamyl unter denselben Umständen ein Zinksalz  $\text{ZnO}$ ,  $\text{S}_6\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{O}_{11}$  gebe.

**Stibmeth-  
äthylum.**

Von Verbindungen, welche denen des Ammoniums  $\text{NH}_4$  entsprechen, wenn man sich in diesen den Stickstoff durch Antimon und Wasserstoff durch Alkoholradicale ersetzt denkt, hatte Landolt (1) die des Stibmethyliums

(1) Jahresber. f. 1851, 502 ff.; f. 1852, 594 ff.

$\text{Sb}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$ , R. Löwig (1) die des Stibäthyliums  $\text{Sb}(\text{C}_4\text{H}_9)_3$  untersucht. Landolt hatte bereits bemerkt (2), daß bei der Einwirkung von Jodmethyl auf Stibäthyl  $\text{Sb}(\text{C}_4\text{H}_9)_3$  eine Verbindung  $\text{Sb}(\text{C}_4\text{H}_9)_3(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{J}$  entsteht. Diese Verbindung und andere, die als *Stibmethäthylum* benannte und in dem Folgenden durch Y bezeichnete Atomgruppe  $\text{Sb}(\text{C}_4\text{H}_9)_3(\text{C}_2\text{H}_5)_2$  einschließende Verbindungen sind der Gegenstand ausführlicherer Untersuchungen S. Friedländer's (3) gewesen. Der Ausgangspunkt dafür war das *Jod-Stibmethäthylum*, das nach der von Landolt angegebenen Bildungsweise dargestellt wurde. Wird Jodmethyl allmählich zu Stibäthyl (das von Jodäthyl frei sein muß) und Wasser in einer mit Kohlensäure gefüllten Flasche gesetzt und die Mischung in lauem Wasser erwärmt, so entsteht eine Trübung, die sich bei dem Umschütteln in dem Wasser löst; mit dem Zusatz von Jodmethyl wird fortgefahren, bis der Geruch des Stibäthyls verschwindet. Die wässrige Lösung wird von dem übriggebliebenen Jodmethyl getrennt und im Wasserbade langsam eingedampft, wo sich die Verbindung YJ in schönen Krystallen ausscheidet. Diese, anscheinend rhombische Säulen, zeigen frisch Glas-, später matten Perlmutterglanz, zerfallen nach dem Trocknen leicht, sind übrigens luftbeständig, leichtlöslich in Wasser und Weingeist (die Lösung drehe die Polarisationssebene des Lichtes nach rechts), fast unlöslich in Aether, kalt geruchlos, bei  $100^\circ$  ohne nachweisbare Zersetzung eigenthümlich riechend, von intensiv bitterem Geschmack; 1 Th. derselben löst sich bei  $20^\circ$  in etwa 2 Th. Wasser. Wird einer kochend heißen Lösung derselben eine heiße Lösung von Quecksilberchlorid zugesetzt, so entsteht ein weißgelblicher Niederschlag, der bei weiterem Erhitzen zu einer dunkelgelben öligen Flüssigkeit schmilzt und bei dem Erkalten zu einer hellgelben krystallinischen Masse erstarrt; diese

(1) Jahresber. f. 1855, 582 ff. — (2) Jahresber. f. 1851, 502 f. —

(3) J. pr. Chem. LXX, 449; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 737.



Stibmeth-  
äthylum.

ist ein Doppelsalz  $YJ, 3HgJ$ , die überstehende Flüssigkeit enthält Chlor-Stibmethäthylum ( $4YJ + 3HgCl = YJ, 3HgJ + 3YCl$ ); das Doppelsalz ist unlöslich in Wasser, schwerlöslich in Weingeist und Aether, krystallisirt aus der weingeistigen Lösung in gelben, unter  $100^{\circ}$  schmelzenden Nadeln. Diesem Doppelsalz sehr ähnlich, aber in kleinen rhombischen Tafeln krystallisirend ist ein anderes von der Zusammensetzung  $YJ, 2HgJ$ , welches bei Zusatz von frisch gefälltem Jodquecksilber zu einer Lösung von Jod-Stibmethäthylum, so lange ersteres die Farbe ändert, entsteht. — *Chlor-Stibmethäthylum* läßt sich durch Einwirkung von Salzsäure auf das Oxyd oder kohlen. Salz, oder durch Zusatz von 2 At. Quecksilberchlorid zu 3 At. Jod-Stibmethylum in heißen Lösungen (nach der eben erläuterten Zersetzungsweise) und Eindampfen der von den ausgeschiedenen Oeltropfen getrennten Flüssigkeit erhalten; es bildet luftbeständige kleine Krystallnadeln  $YCl$ . — Bei Einwirkung von frischgefälltem Silberoxyd auf die Jodverbindung erhält man *Stibmethäthylum-Oxyd* in Lösung, welche indessen dann stets auch silberhaltig ist; durch genaue Zersetzung des schwefels. Salzes mit Barythydrat und Concentriren des Filtrats im leeren Raum erhält man wässriges Stibmethäthylum-Oxyd als dicke, ölige, etwas gelblich gefärbte Flüssigkeit, welche in Wasser und Weingeist leicht löslich ist, intensiv bitter schmeckt, stark alkalisch reagirt, Ammoniak aus seinen Salzen austreibt, viele Metalloxyde aus ihren Lösungen fällt (die Oxyde von Kupfer, Eisen, Mangan und Silber lösen sich nicht in einem Ueberschuß des Fällungsmittels, wohl aber Zinkoxyd und Thonerde), Kalk- und Barytsalze nicht zersetzt. Das Stibmethäthylum-Oxyd ist nicht flüchtig. — Das *schwefels. Salz*, direct oder durch Zersetzung der Jodverbindung mit schwefels. Silberoxyd dargestellt, bildet bei dem Verdunsten der Lösung im leeren Raume weißse glänzende, bitter schmeckende Krystalle  $YO, SO_3$ , die bei  $100^{\circ}$  schmelzen und äußerst zerfließlich sind. Das *salpeters. Salz* krystal-

lisirt wasserfrei in seideglänzenden, weniger zerfließlichen Nadeln; das *kohlens. Salz* bleibt bei dem Eindampfen der Lösung bei 100° als weißer harziger Rückstand. Das *ameisens. Salz* ist schwer löslich in kaltem Wasser und Weingeist, ziemlich löslich in siedendem Wasser; es krystallisirt wasserfrei in verfilzten seideglänzenden luftbeständigen Nadeln, die bei längerer Einwirkung des Lichtes sich gelblich färben. Das *essigs. Salz* bildet in Wasser leicht lösliche, an der Luft langsam zerfließende wasserfreie Nadeln; das *butters. Salz* blieb bei dem Eindampfen der Lösung als wasserfreie, weißse, krystallinische, an der Luft nicht zerfließende, bei 100° schmelzende Masse. Aus Lösungen von Oxalsäure und Stibmethäthylum-Oxyd in den angemessenen Verhältnissen wurde das neutrale *oxals. Salz*  $2\text{YO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6$  in glasglänzenden wasserfreien, in Wasser ziemlich leicht löslichen Nadeln und das saure Salz  $\text{YO}$ ,  $\text{HO}$ ,  $\text{C}_4\text{O}_6$  in glänzenden leichtlöslichen Nadeln erhalten. Eine Lösung von 2 At.  $\text{YO}$  auf 1 At.  $\text{C}_8\text{H}_4\text{O}_{10}$  ist nicht zum Krystallisiren zu bringen, sondern hinterläßt das *weins. Salz* als syrupdicke, Wasser begierig anziehende Flüssigkeit. — Durch Sättigung einer Lösung des Oxyds mit Schwefelwasserstoff und Verdunsten der Lösung bei abgehaltener Luft erhält man das *Schwefel-Stibmethäthylum* als ölige Masse, die in Wasser und Weingeist leicht löslich ist, stark nach Schwefelwasserstoff riecht und sich gegen Metallsalze wie Schwefelammonium verhält. *Cyan-Stibmethäthylum* wurde durch Zusatz von Blausäure zu einer Lösung des Oxyds in klarer wässriger Lösung erhalten, welche verdünnt mit Salzsäure Blausäure entwickelt, concentrirt aber mit Salzsäure einen dicken weißen, in Wasser unlöslichen Niederschlag giebt.

Stibmethäthylum.

Berthelot (1) hat seine schon früher (2) mitgetheilte

Bildung von  
Aetherarten  
 $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{Cl}$ .

(1) Compt. rend. XLIV, 1850; Instit. 1857, 193; Ann. ch. phys. [3] LI, 81; J. pharm. [3] XXXII, 90; Arch. ph. nat. XXXVI, 68; J. pr. Chem. LXXII, 106; Ann. Ch. Pharm. CIV, 184; Chem. Centr. 1857, 573; Cimento VI, 800. — (2) Jahresber. f. 1856, 423.

Bildung von  
Aetherarten  
 $(C_nH_{2n+1}O)$ .

Beobachtung, daß Kohlenwasserstoffe  $C_nH_n$  (1) sich direct mit Wasserstoffsäuren zu Aetherarten verbinden lassen, jetzt vollständiger dargelegt. Propylen  $C_3H_6$  wird bei 70stündigem Erhitzen mit wässriger Salzsäure auf  $100^\circ$  vollständig unter Bildung von Chlorpropyl  $C_3H_7Cl$  absorbiert; auch bei gewöhnlicher Temperatur erfolgt, doch nur sehr langsam, diese Einwirkung; dieselbe wird durch Schütteln nicht befördert. Unter denselben Umständen vereinigt es sich mit Brom- und mit Jodwasserstoffsäure zu Brompropyl und Jodpropyl. Zur Einleitung dieser Verbindungen erhitzt man das Propylengas in zugeschmolzenen Ballons mit den in der Kälte gesättigten wässrigen Säuren; die entstehende Aetherart läßt sich nachher durch Destillation der mit wässrigem Kali geschüttelten Flüssigkeit isoliren. Unter denselben Umständen vereinigt sich auch das Amylen  $C_5H_{10}$ , doch langsamer und weniger vollständig, mit Chlor- und Bromwasserstoff unter Bildung von Chloramyl und Bromamyl. Das Caprylen  $C_8H_{16}$  verhält sich entsprechend; doch ist selbst nach 100 stündigem Erhitzen auf  $100^\circ$  die Vereinigung noch unvollständig. Caprylen, mit Chlorwasserstoffgas bei gewöhnlicher Temperatur zusammengebracht, absorbiert sofort das 7- bis 8fache Volum desselben und dann verlangsamt sich die Absorption, ohne daß sie durch längeres Schütteln merklich befördert würde; nach 2 Stunden war das 10-, nach 5 Tagen das 13-, nach 23 Tagen das 16fache Volum

(1) Bezüglich der Synthese solcher und anderer Kohlenwasserstoffe theilte Berthelot (Institut. 1857, 269), anschließend an seine früheren Untersuchungen über die künstliche Bildung von Kohlenwasserstoffen (Jahresber. f. 1856, 422), noch Folgendes mit. Bei der trockenen Destillation von ameisens. Baryt entstehen u. a. Sumpfgas, Aethylen, Propylen, bei der von essigs. Natron namentlich Propylen, bei der von butters. Kalk oder butters. Baryt Aethylen, Propylen, etwas Butylen, Amylen und wahrscheinlich noch höhere Kohlenwasserstoffe, zugleich mit diesen auch Sumpfgas und Aethylwasserstoff; Zucker giebt bei der Destillation mit Natron-Kalk geringe Mengen von Aethylen, Propylen und Amylen.

von Chlorwasserstoffgas absorbiert. Aethalen (Ceten)  $C_{32}H_{62}$  verhält sich bei gewöhnlicher Temperatur und bei  $100^\circ$  in ähnlicher Weise; bei 100stündigem Erhitzen auf  $100^\circ$  verband sich nahezu die Hälfte desselben mit der Brom- oder Chlorwasserstoffsäure zu Aetherarten, die aber, weil nicht ohne Zersetzung destillirbar, von dem unverbundenen Aethalen nicht getrennt werden konnten. Aethylen  $C_4H_4$  wird bei 100stündigem Erhitzen mit kalt gesättigter Bromwasserstoffsäure auf  $100^\circ$  vollständig absorbiert, unter Bildung einer neutralen Aetherart, die Berthelot als dem Bromäthyl ähnlich oder damit identisch bezeichnet; Chlorwasserstoffsäure lieferte unter denselben Umständen nur Spuren einer neutralen chlorhaltigen Verbindung.

Balard (1) hatte durch Einwirkung von Chloramyl auf weingeistige Kalilösung eine als Amyloxyd betrachtete Verbindung erhalten, für welche Williamson (2) vermuthete, daß sie die gemischte Aetherart  $C_{14}H_{16}O_2 = \left. \begin{matrix} C_{10}H_{11} \\ C_4H_5 \end{matrix} \right\} O_2$  sei. Guthrie (3) fand bestätigt, daß bei der Einwirkung der Verbindung eines Alkoholradicals mit einem salzbildenden Element auf die Lösung von Aetzkali in einem anderen Alkohol ein gemischter Aether entsteht. Zur Darstellung des Aethylamyläthers  $C_{14}H_{16}O_2$  (4) empfiehlt Guthrie, in eine mit aufwärts gerichtetem Kühlrohr versehene Retorte Amylalkohol zu geben, 2 Aeq. fein gepulvertes Aetzkali nach und nach einzutragen,  $\frac{1}{2}$  Stunde lang zu kochen, dem (bei dem Erkalten erstarrenden) In-

Darstellung  
s. g. gemisch-  
ter Aether-  
arten.

- (1) Ann. ch. phys. [3] XII, 299; Berzelius' Jahresber. XXV, 778.  
— (2) Jahresber. f. 1850, 459 f. — (3) Phil. Mag. [4] XIV, 186; Ann. Ch. Pharm. CV, 87; J. pr. Chem. LXXIII, 61; Chem. Centr. 1858, 271.  
— (4) Vgl. Jahresber. f. 1850, 459; f. 1851, 511. Williamson's Angabe (Jahresber. f. 1851, 512), daß bei der Destillation von Schwefelsäure mit einer Mischung gleicher Aequivalente Aethyl- und Amylalkohol sich Aethylamyläther bildet, fand Guthrie zwar bestätigt; letzterer Aether liefs sich indeß im reineren Zustande nicht auf diese Art darstellen.

Darstellung  
s. g. gemisch-  
ter Aether-  
arten.

halt der Retorte 1 Aeq. Jodäthyl zuzugießen wo sogleich Einwirkung unter starker Wärmeentwicklung eintritt, später die Einwirkung durch Erwärmen im Wasserbad zu unterstützen, dann die klare Flüssigkeit von dem Jodkalium und dem überschüssigen Aetzkali abzugießen und zu rectificiren; der Siedepunkt steigt rasch bis  $110^{\circ}$  und erhält sich lange in der Nähe dieser Temperatur; durch wiederholte fractionirte Rectification des hier Uebergegangenen wurde eine ansehnliche Menge des Aethylamyläthers erhalten, für welchen der Siedepunkt  $111$  bis  $113^{\circ}$  und die Zusammensetzung  $C_{14}H_{16}O_2$  bestätigt wurden. Guthrie bespricht noch die hinsichtlich der Constitution der s. g. gemischten Aether möglichen Ansichten und entscheidet sich — namentlich mit Berücksichtigung, daß bei der Behandlung des Aethylamyläthers mit Jod und Phosphor (wie bei der Darstellung des Jodäthyls) Jodäthyl und Jodamyl entstehen, die sich isolirt erhalten lassen — dafür, sie als Doppeläther, die zwei verschiedene Radicale enthalten, (den Aethylamyläther als  $C_4H_5O$ ,  $C_{10}H_{11}O$ ) zu betrachten.

Chlormethyl.

Chlormethyl  $C_2H_3Cl$  hatten zuerst Dumas und Peligot (1) durch Einwirkung von Schwefelsäure und Chlornatrium auf Holzgeist dargestellt; als damit identisch betrachtete Bunsen (2) einen bei dem Erhitzen der salzs. Kakodylsäure entstehenden, dieselben physikalischen Eigenschaften zeigenden Körper; Kolbe und Varrentrapp (3) ließen es für ein aus gleichen Volumen trockenen Sumpfgas und Chlorgas im zerstreuten Lichte sich bildenden Körper dahin gestellt sein, ob er mit Chlormethyl identisch oder nur isomer sei. Gerhardt (4) betrachtete die in beiden letzteren Weisen entstehenden Körper als von dem Chlormethyl verschieden, als  $C_2H_2Cl$ , H.

(1) Ann. ch. phys. [2] LVIII, 25; Ann. Ch. Pharm. XV, 17. —

(2) Ann. Ch. Pharm. XLVI, 82. — (3) Ann. Ch. Pharm. LXXVI, 87. —

(4) Traité de Chim. org. I, 566.

Die Frage über die Identität dieser Substanzen suchte <sup>Chlormethyl.</sup> A. Baeyer (1) zu entscheiden durch die Untersuchung ihrer Absorbirbarkeit in Wasser. Er fand für das aus salzs. Kakodylsäure bereitete Gas den Absorptionscoefficienten (2) für  $7^{\circ} = 5,304$ , für  $14^{\circ} = 4,172$ , für  $20^{\circ} = 3,462$ , für  $25^{\circ} = 3,034$ ; ferner, daß dieses Gas mit Wasser unter  $6^{\circ}$  ein festes farbloses Hydrat bildet, welches sich bei dem Einleiten des Gases in kaltes Wasser in amorphen Häutchen abscheidet, aber auch durch langsames Abkühlen in großen Krystallen (anscheinend rhombischen Prismen) erhalten werden kann. Aus Holzgeist mit Chlornatrium und Schwefelsäure dargestelltes Chlormethylgas bildete ebenfalls dieses Hydrat, und das aus letzterem wieder ausgetriebene und so rein erhaltene Chlormethylgas ergab dieselbe Absorbirbarkeit in Wasser. Das aus Sumpfgas und Chlor erhaltene Substitutionsproduct des ersteren bildete hingegen kein Hydrat mit Wasser, ergab auch viel geringere Absorbirbarkeit (bei  $14^{\circ}$  den Absorptionscoefficienten 0,07 bis 0,09, im Mittel 0,08). Baeyer erklärt hiernach den letzteren Körper für verschieden von dem Chlormethyl, das nach Bunsen's Verfahren dargestellte Gas für identisch mit Chlormethyl.

Nach Berthelot's (3) Untersuchungen ist im Gegentheil der aus Sumpfgas entstehende Körper  $C_2H_5Cl$  identisch mit Chlormethyl. Zur Darstellung jenes Körpers mischt Berthelot gleiche Volume Chlorgas und mittelst Schwefelsäure gereinigtes und über Wasser aufgefangenes Sumpfgas, setzt die die Gasmischung enthaltenden, wohlverschlossenen Flaschen dem zerstreuten Sonnenlichte aus, öffnet sie nach eingetretener Entfärbung des Inhalts über Quecksilber, bringt Kalistückchen und einige Tropfen Wasser hinein wo sich das Volum des Gases um die Hälfte

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 181; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 334. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1855, 279. — (3) Compt. rend. XLV, 916; Inst. 1857, 406; Ann. ch. phys. [3] LII, 97; J. pharm. [8] XXXIII, 46; Ann. Ch. Pharm. CV, 241; Chem. Centr. 1858, 31.

**Chlormethyl-** vermindert, läßt das rückständige, Ohlormethyl enthaltende Gas (1) über Quecksilber auf krystallisirbare Essigsäure (250 Grm. der letzteren auf 8 Liter des gasförmigen Rückstands) unter Schütteln einwirken, wo das Chlormethyl absorbiert wird, treibt es dann durch Erhitzen der Essigsäure bis zum Sieden aus und befreit es noch von sauren Dämpfen durch Schütteln mit befeuchteten Aetzkalistücken. Das auf diese Art aus Sumpfgas erhaltene Gas ergibt die Zusammensetzung  $C_2H_5Cl$  und die Eigenschaften des Chlormethyls (es löst sich in  $\frac{1}{4}$  seines Volums an Wasser, in  $\frac{1}{35}$  an wasserfreiem Alkohol, in  $\frac{1}{40}$  an krystallisirbarer Essigsäure, verdichtet sich bei  $-30^\circ$  zu einer Flüssigkeit), und läßt sich auch zu Methylalkohol umwandeln. Diese Umwandlung läßt sich bewirken durch Erhitzen der Lösung des Chlormethyls in Essigsäure mit essigs. Natron auf  $200^\circ$ , wo essigs. Methyloxyd entsteht, und weitere Zersetzung des letzteren; oder durch 8tägiges Erhitzen von Chlormethyl mit wässrigem Kali auf  $100^\circ$ , wo Methylalkohol entsteht; oder durch Einwirkung eines Gemenges von concentrirter Schwefelsäure und schwefels. Silber- oder Quecksilberoxyd (2) bei  $100^\circ$  auf das Chlormethyl, wo Methylätherschwefelsäure entsteht, die zur Darstellung anderer Methylverbindungen dient; Berthelot bereitete auf diese Art, von dem aus Sumpfgas dargestellten Chlormethyl ausgehend, methylätherschwefels. Baryt, oxala. und benzoës. Methyloxyd, und Methylalkohol.

Zur Prüfung der Vermuthung, ob nicht das Chlormethyl  $C_2H_5Cl$  durch Einwirkung von Hitze zu  $ClH$  und  $C_2H_2$  (Methylen) zerfalle, leitete Perrot (3) Chlormethyl-

(1) Das Chlormethyl betrug niemals mehr als ein Dritttheil dieses Rückstandes; in dem Uebrigen fand sich noch unverändertes Sumpfgas, oft auch Wasserstoff. — (2) Die Säure und das Salz müssen zusammen einwirken; jede einzelne dieser Substanzen war bei  $100^\circ$  ohne Einwirkung. — (3) Ann. ch. phys. [3] XLIX, 94; Ann. Ch. Pharm. CI, 875. Vgl. Jahresber. f. 1855, 599.

gas durch eine rothglühende Porcellanröhre, dann die Zer- Chlormethyl.  
 setzungsproducte durch Wasser, über Chlorcalcium und  
 durch Brom. Es setzte sich in der Röhre viel Kohlenstoff  
 ab; eine geringe Menge einer brenzlichen Flüssigkeit und  
 Naphtalin entstanden; aus dem vorgeschlagenen Brom  
 schied verdünnte Kalilösung eine schwere Flüssigkeit ab,  
 ein Gemenge von Bromäthylen  $C_4H_4Br_2$  mit einem krystal-  
 linisch darstellbaren, fettig anzufühlenden, angenehm rie-  
 chenden, gegen  $40^\circ$  schmelzenden und bei  $220^\circ$  ins Sieden  
 kommenden Körper, welcher 21,64 pC. Kohlenstoff, 1,61  
 Wasserstoff und 76,68 Brom ergab; gasförmig entwichen  
 Sumpfgas und Kohlenoxyd (letzteres nach Perrot als zu-  
 fälliges, auf Anwesenheit von Kohlensäure im Chlormethyl-  
 gas oder von Feuchtigkeit beruhendes Product). Perrot  
 bezweifelt hiernach die Existenz des Methylen im freien Zu-  
 stand.

Ueber die Bereitung des Chloroforms haben Wolfrum (1) Chloroform.  
 und Ramdohr (2) Mittheilungen gemacht.

Die Krystalle des Jodoforms  $C_2HJ_3$  sind nach Ram- Jodoform.  
 melsberg (3) hexagonale Combinationen OP.P; für P  
 ist das Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe = 0,9025:1,  
 die Neigung P:P in den Endkanten =  $133^\circ 36'$ , in den  
 Seitenkanten =  $104^\circ 0'$ . Zu denselben Resultaten kam  
 Kokscharow (4) (er fand P:P =  $133^\circ 36'$  und  $104^\circ 3'$ ).

Dumas hatte angegeben, Bromoform und Jodoform  
 werden durch wässeriges Kali in entsprechender Weise wie  
 Chloroform, unter Bildung von ameisens. Kali neben Brom-  
 oder Jodkalium, zersetzt. Für das Bromoform hatte  
 M. Hermann (5) eine andere Zersetzungsweise gefunden.  
 Die Zersetzung des Jodoforms durch Kali hat jetzt Brü-  
 ning (6) untersucht. Wird eine Lösung von Jodoform in

(1) N. Jahrb. Pharm. VII, 295. — (2) Arch. Pharm. [2] XC, 28. —  
 (3) In der S. 5 angef. Schrift, 215. — (4) Chem. Centr. 1857, 524. —  
 (5) Jahresber. f. 1855, 601. — (6) Ann. Ch. Pharm. CIV, 187; im Auss.  
 J. pr. Chem. LXXIII, 181; Chem. Centr. 1858, 159.



**Jodoform.** wenig Alkohol mit so viel Kalilauge, daß keine Abscheidung von Jodoform erfolgt, zusammengebracht, die Mischung längere Zeit unter Verdichtung und Zurückfließen des Verdampfenden gekocht, und dann die Hälfte der Flüssigkeit überdestillirt, so erhält man ein dem Chloroform ähnlich riechendes, auf Zusatz von Wasser eine ölige Substanz ausscheidendes Destillat. Die ölige Substanz, durch Abspülen mit Wasser, Trocknen mittelst Chlorcalcium und Rectification gereinigt, ist frisch dargestellt farblos, in Alkohol und in Aether leicht, in Wasser kaum löslich, benetzt das Glas nicht, hat das spec. Gew. 3,345, den Siedepunkt 181 bis 182°, erstarrt bei  $-6^{\circ}$  krystallinisch; nach der Bestimmung des Kohlenstoff- und des Jodgehalts (der Wasserstoffgehalt liefs sich wegen sublimirenden Jods nicht ermitteln) giebt Brüning dieser Substanz die Formel  $C_2HJ_2O$ , nach welcher sich für eine Condensation auf 4 Vol. die Dampfdichte = 9,50 berechnet; gefunden wurde die Dampfdichte bei 208 und bei 250° = 9,55 (1). Dem Lichte ausgesetzt färbt sich diese Substanz durch Freiwerden von etwas Jod bald röthlich; durch metallisches Quecksilber wird sie bei Gegenwart von Luft und Licht leicht zersetzt; mit Ammoniak oder Kali in zugeschmolzenen Röhren auf 100° erhitzt bildet sie Jodammonium oder Jodkalium und ameisens. Salz; aus der alkoholischen Lösung fällt salpeters. Silberoxyd beim Erwärmen sogleich Jodsilber, dem sich bei fortgesetztem Kochen metallisches Silber beimengt.

Bouchardat hatte durch Destillation von Jodoform mit Schwefelquecksilber eine geringe Menge einer schwefelhaltigen Flüssigkeit erhalten, für welche er die Zusammensetzung  $C_2HS_3$  vermuthet und die als *Sulfoform* benannt wurde (2). Eggert (3) erhielt bei der Operation nach

(1) Buttlorow (Compt. rend. XLVI, 595) betrachtet diese Substanz als mit dem im folgenden Jahresbericht zu besprechenden Jodmethylen  $C_2H_2J_2$  identisch. — (2) L. Gmelin's Handb. d. Chem., 4. Aufl., IV, 264. — (3) Chem. Centr. 1857, 518.

Bouchardat's Angaben (Erhitzen von 1 Th. Jodoform mit 3 Th. Zinnober; ebenso wenn dem Gemenge zur Mäßigung der Einwirkung ein gleiches Volum Sand zugesetzt wurde) eine flüchtige ölartige Substanz (4 bis  $5\frac{1}{2}$  pC. vom Gewicht des angewendeten Jodoforms betragend), die er als Schwefelkohlenstoff erkannte. Mit den Eigenschaften des letzteren stimmen indessen die Angaben, welche Bouchardat über die von ihm erhaltene Substanz machte, nicht überein.

H. Schiff (1) untersuchte die Methylphosphorsäuren, Methylphosphorsäuren. die sich seiner Beobachtung nach bei der Einwirkung von Phosphoroxychlorid  $\text{PO}_2\text{Cl}_3$  auf Holzgeist bilden (2). Bei Zusatz von Phosphoroxychlorid zu gewöhnlichem Holzgeist tritt starke Erhitzung ein, Dämpfe von Salzsäure und Chloromethyl entweichen und man erhält eine dunkelrothe Flüssigkeit, die vorzugsweise *Monomethylphosphorsäure*  $\text{P}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{HO}_3$  ( $= \text{C}_2\text{H}_5\text{O}, 2 \text{HO}, \text{PO}_5$ ) nebst etwas *Dimethylphosphorsäure*  $\text{P}(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{HO}_3$  ( $= 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{O}, \text{HO}, \text{PO}_5$ ) enthält; letztere Säure bildet sich fast allein, wenn man zu kalt gehaltenem Phosphoroxychlorid, in einem mit aufwärts gerichteter Kühlröhre versehenen Kölbchen, Holzgeist tropfenweise zusetzt und jedesmal die Beendigung der dann nur schwachen Reaction abwartet ( $\text{PO}_2\text{Cl}_3 + 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{O} = \text{P}(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{HO}_3 + \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + 2 \text{HCl}$ ). Die *Dimethylphosphorsäure* bleibt nach dem Austreiben von Salzsäure und Holzgeist aus der rothen Flüssigkeit.

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 384; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 488; Chem. Centr. 1857, 761. — (2) Hinsichtlich der Einwirkung anderer Chloride auf Weingeist und Holzgeist giebt Schiff noch Folgendes an. Bei längerem Sieden einer Mischung von Arsenchlorür und Weingeist, so daß das Verdampfende condensirt zurückfließt, wird Chloräthyl entwickelt und bei dem Erkalten krystallisirt arsenige Säure. Eine analoge Zersetzung geht bei der Einwirkung der Chloride oder Oxychloride von Molybdän oder Wolfram auf Weingeist vor sich. Bei der Einwirkung von Phosphorsulfochlorid  $\text{PS}_2\text{Cl}_3$  auf Holzgeist entsteht eine Aethersäure, deren Barytsalz löslich ist, und welche bei dem Kochen der Lösung Methylmercaptan oder Schwefelmethyl bildet. Vgl. auch S. 101.

Methylphosphorsäuren.

sigkeit durch mehrstündiges Erhitzen derselben auf 100° als Syrup zurück, der bei längerem Erhitzen zu Holzgeist und Phosphorsäure zerfällt, bei der trockenen Destillation auch Holzgeist nebst brennbaren Gasen giebt und nach starkem Aufschäumen Phosphorglas zurückläßt. Sie ist stark sauer, entwickelt mit Zink Wasserstoff, zersetzt die kohlen. Salze. Ihre wässerige Lösung wird bei dem Kochen leicht zersetzt, wobei sich Monomethylphosphorsäure zu bilden scheint; in Alkohol und in Aether ist sie löslich. Ihre Salze sind meistens ungefärbt, größtentheils ziemlich leicht löslich in Wasser (viel leichter löslich als die der folgenden Säure), wenig in Alkohol, nicht in Aether; ihre Lösungen lassen sich ohne Zersetzung nur in gelinder Wärme concentriren; sie enthalten fast alle mehrere Aeq. Krystallwasser. Das Baryumsalz bildet glimmerglänzende Blättchen, nach dem Trocknen bei 100°  $P(C_2H_5)_2BaO_8$ , das Strontiumsalz strahlig gruppirte Krystalllamellen mit 2 Aeq. Wasser, das Calciumsalz warzige Drusen, das Magnesium- und das Zinksalz gleichfalls in Wasser lösliche weiße Pulver; das Bleisalz wird aus der concentrirten Lösung durch Aether in Flocken gefällt und ist bei 150° getrocknet wasserfrei; in einer Lösung des Kalksalzes bringen Eisen- und Kupfersalze keine Fällung, Silber-, Quecksilber- und Kobaltsalze weiße Niederschläge hervor. — Die *Monomethylphosphorsäure* (die auch bei der Zersetzung des Phosphorsuperchlorids durch Methylalkohol unter energischer Einwirkung entsteht) bildet Salze, die ihrer geringeren Löslichkeit wegen sich von denen der vorhergehenden Säure leicht trennen lassen. Das Kalksalz schied sich bei dem Eindampfen der Lösung in glänzenden, an der Luft matt werdenden Blättchen  $P(C_2H_5)Ca_2O_8 + 4HO$  aus; das Baryumsalz, welches wie die entsprechende Aethylverbindung in Wasser von 100° weniger löslich ist als in gelinde erwärmtem, krystallisirt bei 100° in glänzenden Blättern  $P(C_2H_5)Ba_2O_8 + 4HO$ .

Schiff (1) untersuchte auch die Einwirkung des Phosphorchlorürs  $\text{PCl}_3$  auf Holzgeist und die dabei sich bildende *methylphosphorige Säure*  $\text{P}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{H}_2\text{O}_6 (= \text{C}_2\text{H}_5\text{O}, 2\text{HO}, \text{PO}_3)$ . Bei tropfenweisem Zusatz von Phosphorchlorür zu Holzgeist erfolgt starke Einwirkung unter Wärmeentwicklung und Röthung der Flüssigkeit (reiner Holzgeist zeigt die Röthung nicht, welche hier, wie auch bei der Darstellung der Methylphosphorsäuren, auf einem Gehalt des Holzgeists an Kohlenwasserstoffen zu beruhen scheint); wird, wenn auf weiteren Zusatz von Phosphorchlorür Einwirkung nicht mehr bemerklich ist, die Flüssigkeit zur Verjagung der Salzsäure und des überschüssigen Holzgeists während einiger Stunden in gelinder Wärme stehen gelassen, so bleibt ein fast farbloser, die (mono-)methylphosphorige Säure enthaltender Syrup. Die Bildung der letzteren erfolgt entsprechend der Gleichung:  $\text{PCl}_3 + 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{O} = \text{P}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{H}_2\text{O}_6 + 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{HCl}$ . Ihre Lösung läßt sich nicht zum Krystallisiren bringen (bei weiterer Concentration tritt Zersetzung zu Holzgeist und phosphoriger Säure ein), ist leicht mit Wasser und Weingeist, schwierig mit Aether mischbar. Ihre Salze, durch Einwirkung der wässerigen Säure auf kohlen. Salze darstellbar, werden bei stärkerem Erwärmen der Lösungen, auch bei längerem Stehen derselben bei gewöhnlicher Temperatur, zu Holzgeist und phosphorig. Salz zersetzt; durch Eindampfen der Lösungen in gelinder Wärme (zweckmäfsig zuerst unter Zusatz eines compacten Stückes des kohlen. Salzes, von welchem später die concentrirte Flüssigkeit abgegossen wird) wurden sie als amorphe, bei dem Ritzen mit einem scharfen Körper krystallinisches Gefüge annehmende Massen erhalten; sie sind hygroscopisch, in Wasser leicht, in Weingeist weniger, in Aether nicht löslich; bei dem Erhitzen entwickeln sie Phosphorwasserstoff und Kohlenwasserstoffe und lassen sie einen aus

Methylphosphorige  
Säure.

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 164; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 333; Chem. Centr. 1857, 864.

phosphors. Salz nebst etwas amorphem Phosphor bestehenden Rückstand. Das Calciumsalz wurde als  $P(C_2H_5)HCaO_6 + 2HO$ , das Baryumsalz wasserfrei als  $P(C_2H_5)HBaO_6$  erhalten (die Darstellung eines 2 Aeq. Baryum enthaltenden Salzes durch Zusatz von Barytwasser zu einer Lösung dieses Salzes gelang nicht); das Bleisalz ist sehr leicht zersetzbar (schon bei 60° bis 80° entwickelt es Kohlenwasserstoffe).

Alkohol;  
Zersetzungen  
desselben.

Lieben (1) hat die Einwirkung des Chlors auf wässrigen Alkohol untersucht. Chlorgas wurde in 80procentigen Alkohol unter Vermeidung von Temperaturerhöhung geleitet und die saure Flüssigkeit mit mäßig concentrirtem wässrigem Chlorcalcium geschüttelt; es schied sich ein Oel ab, welches nach dem Entwässern mittelst Chlorcalcium bei der Destillation größtentheils zwischen 170 und 185° überging. Aus dieser Portion wurde durch wiederholte fractionirte Rectification ein bei etwa 180° siedendes, angenehm und aromatisch riechendes Oel von 1,1383 spec. Gew. bei 14° dargestellt, dessen Zusammensetzung der Formel  $C_{12}H_{12}Cl_2O_4$  entsprach und das die Dampfdichte 6,45 ergab (für eine Condensation auf 4 Vol. berechnet sich diese = 6,46); Lieben betrachtet diese Verbindung, an Stas' (2) Beobachtung der Bildung von Acetal bei Einwirkung von Chlor auf wässrigen Alkohol und an Wurtz' (3) Untersuchungen über das Acetal erinnernd, als *zweifachgechlortes Acetal*  $\frac{C_4H_5Cl_2}{(C_4H_5)_2}O_4$ ; diese Verbindung wird durch wässriges Kali nicht angegriffen, bei dem Erhitzen mit salpeters. Silber giebt sie einen reichlichen Niederschlag von Chlorsilber. Die unter 170° übergegangenen Portionen des öligen Products wurden vereinigt und in der Wärme

(1) Compt. rend. XLIV, 1345; Instit. 1857, 228; J. pr. Chem. LXXI, 438; Ann. Ch. Pharm. CIV, 114; Chem. Centr. 1857, 598. Ausführlich Ann. ch. phys. [3] LII, 318. — (2) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 698. — (3) Jahresber. f. 1856, 596 f.

mit Aetzkalkilösung behandelt; es schied sich ein Oel ab, Alkohol;  
Zersezungen  
desselben. welches nach der Reinigung durch fractionirte Rectification angenehm ätherartig roch, das spec. Gew. 1,0195, die Dampfdichte 5,38, den Siedepunkt 150 bis 160° und die Zusammensetzung  $C_{12}H_{13}ClO_4$  ergab; Lieben betrachtet dasselbe als *einfach-gechlortes Acetal*  $\left\{ \begin{smallmatrix} C_4H_3Cl \\ C_4H_5 \end{smallmatrix} \right\} O_4$ . — Nach früheren Untersuchungen von Dumas, welche dieser an Lieben zur Veröffentlichung überliefs, giebt sehr concentrirter Alkohol bei der Einwirkung von Chlor einen Körper von der Zusammensetzung des *dreifach-gechlorten Acetals*  $C_{12}H_{11}Cl_3O_4 = \left\{ \begin{smallmatrix} C_4HCl_3 \\ C_4H_5 \end{smallmatrix} \right\} O_4$ . — Lieben selbst fand, dafs nach Einwirkung von Chlor auf sehr verdünnten (44-procentigen) Alkohol, dessen Temperatur man steigen läfst, bei der Destillation Aldehyd, ameisens. Aethyl, essigs. Aethyl, Acetal und einfach - gechlortes Acetal übergehen, und dafs in dem sauren Rückstand aufser Salzsäure auch eine nicht flüchtige Säure, wahrscheinlich Glycolsäure, enthalten ist.

H. Bonnet (1) untersuchte die Einwirkung des Königswassers auf Alkohol. Wird aus reiner Salzsäure und Salpetersäurehydrat bereitetes Königswasser zu einem gleichen Volum 36grädigen Alkohols gesetzt, so zeigt sich erst nach 10 bis 15 Minuten Einwirkung, Bildung von Bläschen und Temperatursteigerung bis zum Kochen der Flüssigkeit. Hierbei verflüchtigen sich Aldehyd, Salpeteräther, ameisens. Aethyl, Chloral, Ameisensäure, vielleicht auch Chloroform (Chloräthyl liefs sich nicht nachweisen), unter gleichzeitiger Entwicklung von Stickoxydul und Stickoxyd. Die rückständige Flüssigkeit giebt bei der Destillation Alkohol, Essigsäure, essigs. Aethyl, oxals. Aethyl, Acetal oder eine analoge bei 102° übergehende Flüssigkeit, und der dann noch

(1) Compt. rend. XLV, 886; Instit. 1857, 316; J. pr. Chem. LXXII, 460; Ann. Ch. Pharm. CIV, 887; Chem. Centr. 1857, 788.

Alkohol;  
Zersetzungen  
desselben.

bleibende Rückstand enthält Oxalsäure, Salpetersäure und Salzsäure, Oxyglycolsäure (?) und nicht weiter untersuchte verharzbare Substanzen.

Debus (1) hat seine Untersuchungen über die Producte der Einwirkung der Salpetersäure auf Alkohol fortgesetzt. Er hatte schon in seiner früheren Abhandlung (2) einer aldehydartigen Substanz erwähnt, die er jetzt als *Glyoxal* bezeichnet und über welche er genauere Mittheilungen macht. Zur Isolirung des Glyoxals wird die syrupdicke Flüssigkeit, die nach dem Abdampfen der von dem ausgeschiedenen glyoxyls. Kalk getrennten alkoholischen Flüssigkeit bleibt (3), mit einer concentrirten Lösung von zweifach-schweflgs. Natron gemischt, wo sich nach einigen Stunden weiße Krystallkrusten einer Verbindung von Glyoxal mit zweifach-schweflgs. Natron ausscheiden. Diese Verbindung wird durch mehrmaliges Umkrystallisiren aus der Lösung in möglichst wenig siedendem Wasser gereinigt; sie bildet kleine weiße harte, in Alkohol unlösliche Krystalle von der Zusammensetzung  $C_4H_2O_4, 2(NaO, HO, 2SO_2) + 2HO$ . Ihre wässrige Lösung färbt sich bei längerem Kochen gelblich; sie fällt essigs. Blei und Chlorbaryum; durch verdünnte Salz- und Schwefelsäure wird die Verbindung langsam unter Entwicklung von schwefliger Säure zersetzt, durch heiße Salpetersäure rasch unter Bildung von Oxalsäure und Schwefelsäure oxydirt. Das Glyoxal kann aus dieser Verbindung nicht durch kohlen. Natron abgeschieden werden, sondern bei Zusatz des letzteren (auch einer zur Neutralisation der schwefligen Säure unzureichenden Menge) tritt Bräunung der Flüssigkeit und Ausscheidung eines dunkel gefärbten Niederschlages ein. Bei Mischung von Glyoxal mit einer concentrirten Lösung von zweifach-schweflgs. Ammoniak bilden sich unter Wärmeentwicklung weiße

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 20; Phil. Mag. [4] XIII, 89 u. 66; im Auss. J. pr. Chem. LXXI, 802; Chem. Centr. 1857, 558; Ann. ch. phys. [3] LII, 114. — (2) Jahresber. f. 1856, 560 f. — (3) Vgl. daselbst.

prismatische Krystalle einer Verbindung  $C_4(NH_4)_2O_4$ ,  $4 SO_2$ ,  $+ 2 HO$ . Aus der Mischung concentrirter Lösungen von Chlorbaryum und der Verbindung von Glyoxal mit zweifach-schweflgs. Natron scheiden sich bei tagelangem Stehen harte Krystallkrusten einer Verbindung  $C_4H_2O_4$ ,  $2 (BaO, HO, 2 SO_2) + 5 HO$  ab, die in kaltem Wasser sehr wenig, in siedendem ziemlich leicht löslich ist und durch Umkrystallisiren gereinigt werden kann. Wird eine Lösung dieser Verbindung mit einer zur Ausfällung des Baryts gerade hinreichenden Menge Schwefelsäure versetzt und die von dem schwefels. Baryt abfiltrirte Flüssigkeit bei  $100^\circ$  abgedampft, so bleibt das Glyoxal  $C_4H_2O_4$  als eine amorphe, durchsichtige, schwach gelbliche Masse, die an der Luft zerfließt und sich in Wasser, Alkohol und Aether sehr leicht löst. Bei Zusatz von einfach-essigs. Bleioxyd zu der wässerigen Lösung des Glyoxals tritt Trübung, bei nachherigem Zusatz von Ammoniak reichliche Bildung eines weißen Niederschlags ein. Schwefelwasserstoff wirkt auf das Glyoxal ein; mit ammoniakalischem salpeters. Silberoxyd giebt es einen Silberspiegel. Bei dem Einleiten von Ammoniakgas in eine ätherische Lösung von Glyoxal scheidet sich Glyoxal-Ammoniak als weißer Niederschlag aus. Aetzalkalien verwandeln das Glyoxal schon in der Kälte, rascher beim Erhitzen in glycols. Salz ( $C_4H_2O_4 + CaO, HO = C_4H_3CaO_6$ ). Wird eine wässrige Lösung von Glyoxal mit wenig und sehr verdünnter Salpetersäure gemischt und bei  $100^\circ$  abgedampft, so bleibt ein aus Glyoxylsäure bestehender Rückstand ( $C_4H_2O_4 + 2 O = C_4H_2O_6$ ); ist die Salpetersäure im Ueberschufs vorhanden, so geht auch in verdünnter Flüssigkeit das Glyoxal in Oxalsäure über ( $C_4H_2O_4 + 4 O = C_4H_2O_8$ ). Die Glycolsäure wird nicht durch verdünnte, wohl aber durch concentrirte Salpetersäure zu Oxalsäure umgewandelt ( $C_4H_4O_6 + 4 O = C_4H_2O_8 + 2 HO$ ). Debus nimmt jetzt für die Glyoxylsäure, deren Formel er zuerst (1)

Alkohol;  
Zersetzungen  
desselben.

(1) Jahresber. f. 1856, 561 f.



=  $C_4H_4O_8$  genommen, die Formel  $C_4H_2O_6$  und in den früher untersuchten Salzen noch  $2HO$  an. Er betrachtet das Glyoxal  $C_4H_2O_4$  als das Aldehyd des zweiatomigen Glycols  $C_4H_6O_4$  (1), und bringt hiermit in Zusammenhang, daß ersteres durch Sauerstoffzutritt zweibasische Säuren, Glyoxylsäure  $C_4H_2O_6$  und dann Oxalsäure  $C_4H_2O_8$ , bildet. — Bezüglich Debuss' Zusammenstellung der Formeln der Glycol- und der Glyoxylsäure mit denen anderer organischer Verbindungen und der von ihm hervorgehobenen Beziehungen verweisen wir auf die Abhandlung.

Chloräthyl.

Nach R. Williamson (2) bildet sich, wie bei Einwirkung von Chlorwasserstoff auf wasserfreie Schwefelsäure die Chlorwasserstoff-Schwefelsäure  $S_2HO_6Cl$  (3), so bei Einwirkung von Chloräthyl auf wasserfreie Schwefelsäure die entsprechende Aethylverbindung  $S_2(C_4H_5)_6Cl$ . Diese Verbindung wird dargestellt durch Einschmelzen eines mit wasserfreier Schwefelsäure gefüllten dünnen Glasgefäßes in eine Chloräthyl enthaltende Röhre, Zerbrehen des ersteren Gefäßes durch Schütteln wo sich die wasserfreie Säure auflöst, Abdestilliren des überschüssigen Chloräthyls bei  $15^\circ$ , wo jene Verbindung als eine eigenthümlich stechend riechende, farblose öartige Flüssigkeit zurückbleibt, die in Wasser untersinkt und sich darin langsam zu Salzsäure, Schwefelsäure und wahrscheinlich auch Aethylschwefelsäure zersetzt. Dieselbe Verbindung scheint auch bei Zusatz von wasserfreiem Alkohol zu Chlorschwefelsäure zu entstehen ( $S_2O_4Cl_2 + C_4H_6O_2 = S_2(C_4H_5)_6O_6Cl$

(1) Vgl. Jahresber. f. 1856, 594 und diesen Jahresber., S. 458 f. —

(2) Chem. Soc. Qu. J. X, 97; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 73. —

(3) Nach A. Williamson's Untersuchung; vgl. Jahresber. f. 1854, 807 f. R. Williamson fand die Bildung der Säure  $S_2HO_6Cl$  durch Zuleiten von trockenem Chlorwasserstoff zu wasserfreier Schwefelsäure bestätigt; er theilt noch bezüglich des von A. Williamson für diese Säure angegebenen Siedepunkts ( $145^\circ$ ) mit, daß nach späteren Beobachtungen des Letzteren dieselbe sich bei längerem Sieden zu Schwefelsäurehydrat und Chlorschwefelsäure zersetzt ( $2 S_2HO_6Cl = S_2O_6H_2 + S_2O_4Cl_2$ ).

+ HCl). Eine analoge Methylverbindung bildet sich bei Einwirkung von wasserfreier Schwefelsäure auf Chlormethyl. Chloracetyl  $C_4H_5O_2Cl$  wirkt in verschlossenen Gefäßen auf wasserfreie Schwefelsäure ein unter Wärmeentwicklung und Bildung einer erst farblosen, dann sich gelb und roth färbenden Flüssigkeit, die bei Zutritt der Luft rasch zersetzt wird.

Für die gefahrlose Darstellung großer Mengen Jodäthyl empfiehlt de Vrij (1), wasserfreien Alkohol unter starker Abkühlung mit trockenem Chlorwasserstoffgas zu sättigen, in einer Probe den Chlorwasserstoffgehalt zu bestimmen, in einer Retorte zu gepulvertem Jodkalium so viel des mit Chlorwasserstoff gesättigten Alkohols zu setzen, als gerade zur Bildung von Chlorkalium nöthig ist, am anderen Tag das Jodäthyl abzudestilliren, zu waschen und zu rectificiren. In gleicher Weise läßt sich Jodmethyl leicht darstellen (bei dem Zusatz von mit Chlorwasserstoff gesättigtem Holzgeist zu Jodkalium tritt sofort Einwirkung unter starker Erhitzung ein). Bromäthyl läßt sich leicht bereiten durch Destillation von 4 Th. gepulverten Bromkaliums mit 5 Th. einer Mischung aus 2 Th. Vitriolöl auf 1 Th. 96procentigen Alkohols. — Für die Darstellung des Jodäthyls aus Alkohol, Jod und Phosphor empfiehlt Walz (2) die von Reynoso (3) angegebenen Verhältnisse; er zieht die Anwendung von 80procentigem Alkohol der von stärkerem vor.

Jodäthyl.

Bei Versuchen, ob sich durch Einwirkung von Jodäthyl auf wasserfreies wolframs. Silberoxyd wolframs. Aethyl- oxyd darstellen lasse, fand Gößmann (4), daß nach der Mischung beider Substanzen in einem verschlossenen Gefäße schon bei gewöhnlicher Temperatur bald starke Erhitzung eintritt, unter Bildung von Jodsilber und Aether

(1) J. pharm. [3] XXXI, 169. — (2) N. Jahrb. Pharm. VIII, 274. — (3) Jahresber. f. 1856, 565. — (4) Ann. Ch. Pharm. CI, 218.

**Jodäthyl.** und Ausscheidung von freier Wolframsäure. — Ein ganz entsprechendes Verhalten zeigen nach H. B. Nason (1) molybdäns., arsenigs., arsens., antimon-, zinn-, bors. und tellurs. Silberoxyd bei der Einwirkung auf Jodäthyl, und nur die Energie der Einwirkung, die in einigen Fällen durch Erwärmen auf 100° unterstützt wurde, ergab sich verschieden. Bei Einwirkung von einfach- und von zweifach-chroms. Silberoxyd auf Jodäthyl in zugeschmolzenen Röhren, wo starke Temperaturerhöhung eintritt und Gefahr der Explosion vorhanden ist, wurde etwas Aldehyd gebildet. Schwefels. Silberoxyd bildet mit Jodäthyl in Glasröhren eingeschmolzen bei mehrstündigem Erhitzen auf 100° schwefels. Aethyloxyd, Schwefelsilber unter denselben Umständen Schwefeläthyl, Schwefelcyansilber Schwefelcyanäthyl.

**Schwefel-  
äthyl.**

Für die Darstellung von Einfach-Schwefeläthyl fand es Hobson (2) am zweckmässigsten, Einfach-Schwefelkalium in alkoholischer Lösung mit einer äquivalenten Menge äthylschwefels. Kali's zu destilliren. Durch Behandeln des Schwefeläthyls mit verdünnter Salpetersäure, Erwärmen der Lösung im Wasserbad zur Austreibung eines Theils der überschüssigen Säure, Sättigen mit kohlen. Baryt, Eindampfen zur Trockne, Ausziehen des Rückstandes mit Alkohol und Eindampfen des Auszuges wurde eine kleine Menge einer nicht krystallisirenden, Schwefel, Aethyl und Baryt enthaltenden, syrupdicken Flüssigkeit erhalten.

**Schwefel-  
cyanäthyl.**

Brüning (3) fand, daß Schwefelcyanäthyl, mit wässerigem Kali in Glasröhren eingeschmolzen während mehrerer Tage auf 100° erhitzt, zu Zweifach-Schwefeläthyl wird unter gleichzeitiger Bildung von Cyankalium und

(1) Aus dessen Dissertation on the formation of Ether (Göttingen 1857) in Ann. Ch. Pharm. CIV, 126; J. pr. Chem. LXXIII, 184. —

(2) Chem. Soc. Qu. J. X, 56; Ann. Ch. Pharm. CII, 74. — (3) Ann. Ch. Pharm. CIV, 198; im Auss. J. pr. Chem. LXXIII, 180; Chem. Centr. 1858, 160.

cyans. Kali, die sich in der wässerigen Flüssigkeit lösen ( $2\text{C}_4\text{H}_5\text{CyS}_2 + 2\text{KO} = \text{C}_8\text{H}_{10}\text{S}_4 + \text{KO}, \text{CyO} + \text{KCy}$ ). Das Austreten des Cyans und die Zersetzung des sich bildenden cyans. Kali's erklären Löwig's Angabe (1), daß sich bei dem Kochen des Schwefelcyanäthyls mit weingeistigem Kali Zweifach-Schwefeläthyl, Ammoniak und kohlens. Kali bilden.

Nach Cloëz (2) enthält der Alkohol, welcher wiederholt zum Umkrystallisiren des rohen cyans. Kali's gedient hat, Urethan (als aus solcher alkoholischer Mutterlauge das bei 100° Flüchtige abdestillirt wurde, schied sich der Rückstand in zwei Schichten, deren untere eine Lösung von anderthalbfach-kohlens. Kali war, während die obere bei dem Erkalten Krystalle von Urethan gab); die Bildung desselben erklärt Cloëz durch die Annahme, es sei zunächst aus dem cyans. Kali durch Einwirkung des wässerigen Alkohols zweifach-kohlens. Kali und Ammoniak entstanden und aus ersterem bei dem Erhitzen Kohlensäure frei geworden, welche im Moment des Freiwerdens Kohlensäureäther gebildet habe, der durch das Ammoniak zu Urethan umgewandelt worden sei. (Bei Versuchen, ob durch Erhitzen von zweifach-kohlens. Kali mit Alkohol in verschlossenen Gefäßen Kohlensäureäther gebildet werde, fand stets Explosion statt.) — Nach Cloëz bildet sich Urethan, gleichzeitig mit Chlorammonium, auch bei monatelangem Stehen einer Lösung von Chlorcyan in wasserfreiem Aether bei gewöhnlicher Temperatur.

Carbamins.  
Aethyl  
(Urethan).

Tuttle (3) fand es bestätigt (4), daß die bei der Bereitung von Jodäthyl aus Alkohol, Phosphor und Jod nach dem Abdestilliren des Jodäthyls rückständige syrupdicke Flüssigkeit Aethylphosphorsäure  $\text{C}_4\text{H}_5\text{O}, 2\text{HO}, \text{PO}_5$  ent-

Aethylphos-  
phorsäure.

(1) L. Gmelin's Handb. d. Chem., 4. Aufl., IV, 775. — (2) Instit. 1857, 207; Ann. Ch. Pharm. CIV, 323. — (3) Ann. Ch. Pharm. CI, 290; im Ausz. J. pr. Chem. LXX, 506; Chem. Centr. 1857, 400. — (4) Vgl. Jahresber. f. 1856, 565.

hält; durch Neutralisiren der verdünnten Flüssigkeit mit kohlens. Baryt und Fällern mit Alkohol stellte er äthylphosphors. Baryt, bei 100° getrocknet  $C_4H_5O$ , 2 BaO,  $PO_5$ , dar.

Amylverbindungen.

Ueber die Darstellung des *Amylens*  $C_{10}H_{10}$ , von welchem als anästhesirend wirkendem Mittel große aber nicht eben so begründete Hoffnungen gehegt wurden, haben Sicherer (1), Reinsch (2), Duroy (3) Mittheilungen gemacht; T. und H. Smith (4) über die Darstellung des gleichfalls als anästhesirendes Mittel empfohlenen *Amylwasserstoffs*  $C_{10}H_{12}$ , nach Frankland's Verfahren (5) aber mit Anwendung kupferner Gefäße statt Glasröhren.

Cyanamyl.

A. Wurtz (6) stellt das *Cyanamyl* dar durch Zersetzung von Jodamyl mit Cyankalium nach dem von Williamson (7) angegebenen Verfahren. Da das käufliche Cyankalium nicht rein genug ist, so bediente sich Wurtz des durch Glühen von Blutlaugensalz in verschlossenen Gefäßen erhaltenen Products. Die reine Cyankalium enthaltende schwarze Masse wird fein zerrieben in einem Kolben mit dem 5- bis 6fachen Gewicht Alkohol und mit einer zur Zersetzung von allem Cyankalium ungenügenden Menge von Jodamyl in der Art im Sieden erhalten, daß die sich verdichtenden Dämpfe wieder zurückfließen. Man hört mit dem Kochen auf, wenn die ätherartige Flüssigkeit, welche durch Wasser aus der alkoholischen Lösung abgeschieden wird, kein Jod mehr enthält, was sich leicht erkennen läßt, indem man einen Tropfen dieser Flüssigkeit an dem Rande einer umgestülpten Proberöhre verbrennt; der kleinste Jodgehalt giebt sich an der braunen Färbung des sich verflüchtigenden Antheils zu erkennen. Nach

(1) Dingl. pol. J. CXLIV, 73. — (2) N. Jahrb. Pharm. VIII, 1. — (3) J. pharm. [8] XXXI, 328; J. pr. Chem. LXXI, 513; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VII, 258. — (4) Pharm. J. Trans. XVI, 604; J. pharm. [8] XXXII, 204. — (5) Jahresber. f. 1850, 481. — (6) In der S. 351 angef. Abhandl. — (7) Jahresber. f. 1858, 499.

beendigter Zersetzung fällt man das Cyanamyl mit Wasser aus, entwässert es mit Chlorcalcium und rectificirt. Der größte Theil geht bei 155° über. Das Cyanamyl zeigt, wie alle Abkömmlinge des Amylalkohols, ein optisches Drehungsvermögen nach rechts; auf eine Länge von 200<sup>mm</sup> bewirkt es eine Ablenkung des rothen Strahls um 3°, 17'. — Ueber die daraus gewonnene Capronsäure vgl. S. 351.

Heintz (1) hat bei Gelegenheit von Versuchen zur Darstellung von Cyancetyl und dessen Umwandlung in Margarinsäure (vgl. S. 355) die Beobachtung gemacht, daß das *Chlorcetyl* weder durch Einwirkung von Salzsäure noch von Schwefelsäure und Chlornatrium auf Aethyl erhalten werden kann. Das durch Einwirkung von Phosphorsuperchlorid auf Aethyl nach Dumas erhaltene Chlorcetyl zersetzt sich weder mit Cyankalium, noch mit Cyanquecksilber oder Cyansilber in der Art, daß dadurch Cyancetyl mit Vortheil dargestellt werden könnte. Selbst bei mehrtägigem Erhitzen von Chlorcetyl mit Cyansilber im Papin'schen Topfe erzeugt sich nur wenig Cyancetyl. Bei längerer Einwirkung von concentrirter Schwefelsäure auf Aethyl entsteht (auch bei Gegenwart von Chlornatrium) ein zwischen 50 und 56° schmelzender Körper, welcher ein Gemenge von Cetyläther und dem Aldehyd der Palmitinsäure zu sein scheint. Die reichlichste Ausbeute von *cetylschwefels*. *Kali* erhält man durch Mischung von Schwefelsäure und Aethyl in möglichst niedriger Temperatur (bei dem Schmelzpunkt des letzteren), baldiges Lösen der Mischung in Alkohol und Sättigen mit Kali, wie schon Köhler (Jahresber. f. 1856, 579) angiebt. Aus diesem Salze gewinnt man (unreines) *Cyancetyl* durch inniges Zusammenreiben desselben mit etwa  $\frac{1}{3}$  (kalifreiem) Cyankalium, unter Zusatz von etwas Alkohol und Erhitzen des unter der Luftpumpe getrockneten Gemisches auf 180 bis 200°. Beim Behandeln mit Aether löst sich Cyancetyl neben

Cetylverbindungen.

(1) In der S. 355 angef. Abhandl.

Cetylverbindungen.

einem krystallisirbaren, bei  $55^{\circ},1$  schmelzenden Körper, welchen Heintz für ein Gemenge von Cetyläther mit Palmitylaldehyd hält und welcher sich theilweise beim Erkalten der concentrirten Lösung, theilweise auf Zusatz von absolutem Alkohol abscheidet. Nach Heintz ist das Cyancetyl ein flüssiger Körper, Köhler gab an, es schmelze bei  $53^{\circ}$ , und Becker (1) beschreibt das von ihm dargestellte (unreine) Cyancetyl als in Aether und heißem Weingeist leicht löslich, bei gelindem Erwärmen schmelzbar und undeutlich krystallinisch erstarrend.

G. Becker (2) hat über einige s. g. gemischte Aether und zusammengesetzte Aether des Cetyls Folgendes mitgetheilt. Durch Lösen von Natriumalkoholat  $C_4H_5NaO_2$  oder Natriumamylat  $C_{10}H_{11}NaO_2$  in Weingeist oder Amylalkohol, Kochen der Lösungen mit Jodcetyl bis keine Ausscheidung von Jodnatrium mehr zu bemerken war, Entfernen der fremden Bestandtheile durch Destillation und Waschen mit Wasser, und Umkrystallisiren der gemischten Aether aus Weingeist wurden erhalten *Aethylcetyläther*  $C_{36}H_{78}O_2 = \left. \begin{matrix} C_4H_5 \\ C_{32}H_{73} \end{matrix} \right\} O_2$  in Blättchen, die in Alkohol und in Aether leicht löslich sind und bei  $20^{\circ}$  schmelzen, und *Amylcetyläther*  $C_{43}H_{88}O_2$  in ähnlichen, bei  $30^{\circ}$  schmelzenden Blättchen. *Essigs. Cetyl*  $C_{36}H_{76}O_4$  wurde bei dem Behandeln des Cetylalkohols mit Essigsäure und Salzsäure oder mit Essigsäure und Schwefelsäure gebildet, aus der Mischung durch Wasser gefällt und durch Lösen in Aether und Verdunsten der Lösung rein erhalten; es scheidet sich als ölarartige, in der Kälte später nadelförmig-krystallinisch erstarrende und dann bei  $18^{\circ},5$  schmelzende Masse ab. *Benzoës. Cetyl*  $C_{46}H_{88}O_4$  wurde erhalten durch Erwärmen äquivalenter Mengen Chlorbenzoyl und Cetylalkohol so lange sich Salzsäure entwickelte, Lösen des Rückstandes in Aether, Fäl-

(1) In der S. 854 angef. Abhandl. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 219; im Auss. J. pr. Chem. LXXI, 496; Chem. Centr. 1857, 541.

len der Lösung mit Weingeist; es bildet krystallinische Schuppen, die in Aether leicht, in Weingeist schwer löslich sind und bei 30° schmelzen.

Wir stellen in dem Folgenden die Untersuchungen zusammen, welche über Verbindungen angestellt worden sind, die sich von dem Phenol ableiten oder zu ihm in naher Beziehung stehen (1).

Phenylver-  
bindungen.

(1) Bei seinen Untersuchungen über die Darstellung des Phenols (der Carbonsäure) aus Steinkohlentheer hatte Runge (Pogg. Ann. XXXI, 70; Berzelius' Jahresber. XV, 423) noch zwei, als *Rosolsäure* und *Brunolsäure* bezeichnete Substanzen unterschieden. Es mag, was jetzt angestellte Untersuchungen hierüber ergeben haben, hier angeführt werden. S. Tschelnitz (Wien. Acad. Ber. XXIII, 269; Dingl. pol. J. CXLIV, 467; J. pr. Chem. LXXI, 416) hat über das Vorkommen der Rosolsäure im Steinkohlentheer (von einer Fabrik zu St. Veit bei Wien) Folgendes mitgetheilt. Bei mehrmonatlichem Stehenlassen von schwerem Theeröl mit überschüssiger Kalkmilch an einem warmen Orte bildete sich eine intensiv roth gefärbte ausgetrocknete Masse, welche den Geruch des Theeröls fast ganz verloren hatte. Diese wurde zur Abscheidung der Rosolsäure im gepulverten Zustande mit verdünnter Schwefelsäure zersetzt. Die in bräunlich-rothen Häutchen mit öligen Substanzen auf der Oberfläche sich abscheidende Substanz wurde mit Wasser so lange gekocht, als sich noch ölige Körper verflüchtigten, dann abfiltrirt, mit Wasser gewaschen und mit Weingeist behandelt, welcher Rosolsäure und Brunolsäure auflöste. Diese alkoholische Lösung gab mit Alkalien dunkelviolette, mit Kalk schön rosenrothe Flüssigkeiten. Versetzt man die letztere, aus der alkoholischen Lösung durch Zusatz von Kalkmilch erhaltene, schön rosenrothe Flüssigkeit nach dem Abfiltriren mit Essigsäure und wiederholt dies Verfahren mit der ausgeschiedenen Rosolsäure so lange, als noch ein brauner Rückstand von Brunolsäure bemerkbar ist, so erhält man die Rosolsäure, welche auf einem Filter gesammelt und nach dem Auswaschen und Trocknen in weingeistiger Lösung der freiwilligen Verdunstung überlassen wird. Oder man verdampft die Lösung des rosols. Kalks etwas, vermischt mit Alkohol, läßt krystallisiren und zersetzt den durch wiederholtes Lösen in Wasser und Abdampfen gereinigten rosols. Kalk mit Essigsäure. Die Rosolsäure ist eine orangefarbene harzähnliche Masse, welche in der Wärme weich wird, in Wasser unlöslich, aber leichtlöslich in Alkohol und Aether ist. Die prachtvoll rothen Verbindungen der Rosolsäure mit Alkalien und mit Kalk sind ebenfalls in Wasser löslich. Da die Farbe des rosols. Kalks, längere Zeit dem Sonnenlicht ausgesetzt, allmählig an Feuer verliert und in ein



Phenyl-  
wasserstoff  
(Benzol).

In dem leichten Steinkohlentheeröl, in welchem bekanntlich Benzol  $C_6H_6$  und Homologe desselben enthalten sind, fand A. H. Church (1) stets auch einen mit dem Benzol isomeren aber erst bei  $97^\circ$  siedenden Kohlenwasserstoff, welchen er als *Parabenzol* bezeichnet. Dieses siedet im reinen Zustande constant bei  $97^\circ,5$ , wird bei  $-20^\circ$  noch nicht fest, riecht schwach lauchartig und unangenehmer als reines Benzol. Durch allmähiges Eintragen von Parabenzol in kalt gehaltene reine Salpetersäure von 1,5 spec. Gew., späteren Zusatz von Wasser zu der Lösung, Waschen und Trocknen des sich ausscheidenden schweren Oels wurde ein Nitrosubstitutionsproduct erhalten, welches dem aus gewöhnlichem Benzol dargestellten Nitrobenzol ähnlich roch und auch den Siedepunkt des letzteren ( $213^\circ$ ) constant zeigte; auch die durch Einwirkung von Salpeterschwefelsäure auf Parabenzol erhaltene Substanz, durch wiederholtes Umkrystallisiren aus Wasser und Alkohol gereinigt, zeigte denselben Schmelzpunkt ( $88^\circ$ ) und Erstarrungspunkt ( $86^\circ$ ), wie aus gewöhnlichem Benzol dargestelltes und durch Umkrystallisiren aus Wasser gereinigtes Dinitrobenzol (2). Die durch Einwirkung von 4 Volumen rauchender Schwefel-

fahles Roth übergeht, so bietet sich keine Aussicht für die Verwendung der Rosolsäure in den Künsten und Gewerben. — Nach einer nur in kurzem Auszug (Chem. Gaz. 1858, 20) bekannt gewordenen Untersuchung von R. A. Smith wäre die Rosolsäure ein Oxydationsproduct des Phenols, mit der Formel  $C_{12}H_8O_3$  oder  $C_{24}H_{12}O_6$ , und lasse sie sich aus Phenol durch Oxydation desselben in verschiedener Weise leicht erhalten. Nach Smith ist die gereinigte Rosolsäure ein dunkles Harz, welches mit Salpetersäure behandelt Pikrinsäure liefert; sie bildet mit Basen Salze, die bei einem Ueberschuß von Base schöne Färbung zeigen, deren Färbung aber bei dem Entziehen dieses Ueberschusses, auch durch die Kohlensäure der Luft zerstört wird. Auch Smith ist der Ansicht, eine technische Anwendung der Rosolsäure sei nicht zu hoffen. — (1) Phil. Mag. [4] XIII, 415; Ann. Ch. Pharm. CIV, 111; J. pr. Chem. LXXII, 124; Chem. Centr. 1857, 927; Instit. 1857, 811. — (2) Nur aus Alkohol umkrystallisirtes Dinitrobenzol ergab den Schmelzpunkt  $85^\circ,5$ , den Erstarrungspunkt  $88^\circ,5$ .

säure auf 1 Volum Parabenzol gebildete Sulfosäure ergab hingegen Unterschiede von der gewöhnlichen Sulfobenzolsäure (Sulfophenylsäure). Das Barytsalz der ersteren liefs sich nur als eine gummiartige, kaum Spuren von Krystallisation zeigende, in Aether unlösliche, in wasserfreiem Alkohol nur sehr wenig lösliche Masse (mit einem der Formel  $C_{12}H_5Ba \cdot 2SO_3$  entsprechenden Baryumgehalt) erhalten, das aus dem Barytsalz durch Zersetzung mit schwefels. Kupferoxyd dargestellte, in Wasser sehr leicht lösliche Kupfersalz nur als eine durchscheinende amorphe bläuliche Masse (unter  $100^\circ$  getrocknet  $C_{12}H_5Cu \cdot 2SO_3$ ), und die aus dem Kupfersalz durch Schwefelwasserstoff abgeschiedene freie Säure krystallisirte schwierig in kleinen, nur wenig zerfliefslichen Prismen (das Barytsalz der gewöhnlichen Sulfobenzolsäure krystallisirt in perlgänzenden Blättchen, ihr Kupfersalz bildet weniger lösliche und erst gegen  $170^\circ$  wasserfrei werdende Krystalle, die freie Säure bildet zerfliefsliche Krystalle). — Church erinnert bezüglich der Existenz isomerer Kohlenwasserstoffe  $C_nH_{n-6}$  noch daran, dafs aus Kümmelöl oder Steinkohlentheer bereitetes Cymol nach seiner Bestimmung (1) bei  $170^\circ,7$  siedet, während der Siedepunkt des durch Einwirkung von geschmolzenem Chlorzink auf Campher dargestellten isomeren Camphogens bei etwa  $175^\circ$  liegt, und er fügt Gerhardts Wahrnehmung, dafs das Cymol nach Behandlung mit concentrirter Schwefelsäure in der Wärme und Abscheiden mittelst Wasser den Geruch des Camphogens zeigt, die Beobachtung hinzu, dafs es dann auch den Siedepunkt des letzteren ( $175$  bis  $176^\circ$ ) hat.

Phenyl-  
wasserstoff  
(Benzol).

Nach A. Couper (2) bildet sich bei Einwirkung von Bromdampf auf siedendes Benzol unter Bromwasserstoffentwicklung Brombenzol und dann Dibrombenzol. Das Brom-

Bromphenyl  
(Brom-  
benzol).

(1) Jahresber. f. 1855, 634. — (2) Ann. ch. phys. [3] LII, 309; im Auss. Compt. rend. XLV, 280; Instit. 1857, 276; Ann. Ch. Pharm. CIV, 225; J. pr. Chem. LXXII, 381; Chem. Centr. 1857, 690.

**Bromphenyl**  
(Brom-  
benzol). *benzol* (Bromphenyl)  $C_{12}H_5Br$  geht bei  $150^{\circ}$  über; es ist eine farblose, dem Benzol ähnlich riechende Flüssigkeit, die bei  $-20^{\circ}$  noch nicht erstarrt und deren Dampfdichte  $= 5,631$  gefunden wurde (berechnet 5,424); auf essigs. Silber wirkt es bei  $200^{\circ}$  kaum ein; bei dem Erwärmen mit rauchender Salpetersäure wird es zu einer unter  $90^{\circ}$  schmelzbaren, unzersetzt verflüchtigen, krystallinischen Substanz  $C_{12}H_4(NO_4)Br$ ; seine Lösung in rauchender Schwefelsäure giebt bei dem Anziehen von Feuchtigkeit aus der Luft leicht zerfließliche Krystalle von *Sulfobrombenzolsäure*, deren Ammoniaksalz  $C_{12}H_4Br(NH_4) 2 SO_3$  krystallinisch und in Wasser fast unlöslich ist. Das bei längerer Einwirkung von überschüssigem Brom auf Brombenzol sich bildende *Dibrombenzol*  $C_{12}H_4Br_2$  scheidet sich in Krystallen aus, die durch Umkrystallisiren aus Aether gereinigt werden; es krystallisirt in schief-rhombischen Prismen, schmilzt bei  $89^{\circ}$ , destillirt ohne Zersetzung bei  $219^{\circ}$ ; es wirkt, doch nur sehr langsam, auf essigs. Silber ein, wahrscheinlich unter Bildung des zweifach-essigs. Aethers des Phenyl-Glycols,  $(\frac{C_{12}H_4}{C_4H_3O_2})_2 O_4$ .

**Chlorphenyl.** Nach L. Hutchings (1) wirken rauchende Schwefelsäure und Chlorphenyl (2), bei gewöhnlicher Temperatur zusammengebracht, allmählig auf einander ein, und bei Behandlung der resultirenden Flüssigkeit mit überschüssiger Kalkmilch wird ein lösliches Kalksalz der *Sulfochlorbenzolsäure* erhalten, das in dünnen Tafeln von der Zusammensetzung  $C_{12}H_4ClCaS_2O_6$  krystallisirt.

**Cyanphenyl**  
(Benzonitril). Ueber die schon im Jahresber. f. 1856, 465 mitgetheilte Bildung von Benzonitril hat H. Schiff (3) weitere Angaben veröffentlicht. Die durch Destillation von Chlorbenzoyl

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 102; J. pr. Chem. LXXIII, 60. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1854, 604. — (3) Aus dessen Inaugural-Dissertation (Göttingen 1857) in J. pr. Chem. LXX, 280; Chem. Centr. 1857; 228; Ann. Ch. Pharm. CI, 98.

mit Schwefelcyankalium erhaltene braungelbe Flüssigkeit wird zur Entfernung von Benzoëssäure wiederholt mit alkalischem Wasser gewaschen, mit Chlorcalcium getrocknet und rectificirt, wo bei  $190^{\circ}$  und darüber reines Benzonitril übergeht. Das Rectificat unter  $190^{\circ}$  enthält Schwefelkohlenstoff. Bei 4stündigem Sieden von cyans. Kali mit Chlorbenzoyl erhält man eine braune breiartige Masse, welche bei der trockenen Destillation ebenfalls, jedoch weniger Benzonitril liefert. Auch bei dem Erhitzen von cyans. Kali oder Schwefelcyankalium mit wasserfreier Benzoëssäure bildet sich etwas Benzonitril. Schwefel löst sich beim Erhitzen in Benzonitril auf und krystallisirt daraus beim Erkalten in flachen Prismen.

D. K. Tuttle (1) stellte das allophans. Phenyl, Allophans. Phenyl.  $C_4H_5(C_{12}H_5)_2N_2O_6$ , dar. Es bildet sich, entsprechend den anderen Aethern dieser Säure, durch Einleiten von Cyansäuredämpfen in vollkommen wasserfreies Phenol. Die taigig gewordene Masse wird nach dem Entweichen der überschüssigen Cyansäure mit heißem Alkohol behandelt und die Lösung von etwas gebildetem Ammelid abfiltrirt. Der Aether scheidet sich in feinen, fettig anzufühlenden Krystallen ab, welche geruch- und geschmacklos und unlöslich in kaltem Wasser sind. Der Aether zerfällt schon unter  $150^{\circ}$  zu Phenol und Cyanursäure; mit alkoholischer Kalilösung entsteht schon in der Kälte krystallinisches allophans. Kali, mit Barytwasser allophans. Baryt.

Ueber das Nitrophenol  $C_{12}H_5(NO_4)O_3$  haben A. W. Hofmann und Fritzsche Mittheilungen gemacht. Nitrophenol (Nitrophen-säure).

Hofmann hatte das Nitrophenol schon früher (2) durch Einwirkung von Stickoxyd auf eine Mischung von Anilin und Salpetersäure erhalten. Wie er jetzt mittheilt (3), bildet sich dieselbe Verbindung auch bei der Destillation von

(1) In dessen Inaugural-Dissertation (Göttingen 1857), 25. —  
 (2) Jahresber. f. 1850, 440. — (3) Ann. Ch. Pharm. CIII, 347; im  
 Auss. J. pr. Chem. LXXIII, 76; Chem. Centr. 1857, 951.

Nitrophenol  
(Nitrophen-  
säure).

Anilin mit verdünnter Salpetersäure, doch stets nur in geringer Menge, da durch weiter vorschreitende Zersetzung Di- und Trinitrophenol entstehen. Aus Phenol läßt sich das Nitrophenol direct erhalten durch Mischung mittelst einer Kältemischung abgekühlter kleiner Mengen von Phenol und stärkster Salpetersäure, sofortigen Zusatz von Wasser, Destillation des Gemenges von Wasser, Oel und Harz; oder sicherer, wenn auch nur in kleiner Menge, durch Destillation von mit Wasser bis zur Entstehung einer homogenen Flüssigkeit gemischtem Phenol mit gewöhnlicher Salpetersäure, wo plötzlich eine Reaction unter Bräunung der Flüssigkeit in der Retorte und Ausscheidung eines Harzes eintritt und dann mit den Wasserdämpfen gelbe Tropfen von Nitrophenol übergehen, die bald krystallinisch erstarren. Das Nitrophenol, für welches aus Anilin wie aus Phenol dargestellt die Zusammensetzung  $C_{12}H_5(NO_4)O_2$  gefunden wurde, riecht aromatisch und nicht unangenehm, schmilzt bei  $42^\circ$  zu einem farblosen, erst bei  $26^\circ$  wieder erstarrenden Oel, siedet bei  $216^\circ$ , löst sich nur wenig in Wasser, sehr leicht in Alkohol und in Aether (bei langsamem Verdunsten der beiden letzteren Lösungen krystallisirt es in gelben Nadeln). Seine Lösungen reagiren sauer. Mit Kali, Natron oder Ammoniak bildet es prächtig scharlachrothe Verbindungen, die in einem Ueberschusse von Alkali schwer löslich, in reinem Wasser sehr leicht löslich sind. Die Natriumverbindung — dargestellt durch Zusatz von überschüssigem Natron zu der Säure, Aussetzen der Verbindung an die Luft bis zur Umwandlung des überschüssigen Natrons in kohlens. Salz, Umkrystallisiren aus wasserfreiem Alkohol — ergab die Zusammensetzung  $C_{12}H_4(NO_4)NaO_2$ ; ihre Lösung wird durch Chlorbaryum nicht gefällt, giebt mit essigs. Bleioxyd und Quecksilberchlorid orangerothe Niederschläge, mit Silberlösung eine tief-orangerothe, gallertartige und schwer auszuwaschende, auch in Wasser ziemlich lösliche Fällung  $C_{12}H_4(NO_4)AgO_2$ . — Die ammoniakalische Lösung des Nitrophenols wird von

Schwefelwasserstoff nur schwierig und langsam angegriffen; rasch und leicht geht aber die Einwirkung in einer Lösung in Kali oder Natron vor sich, unter Abscheidung von Schwefel und Bildung einer in weissen Nadeln krystallisirenden, in Wasser, Alkohol und Aether löslichen Substanz, welche gleichzeitig schwach saure und schwach basische Eigenschaften zeigt, leicht zersetzbar ist und an der Luft, namentlich wenn in Lösung befindlich, sich rasch schwärzt; diese Substanz ist offenbar *Amidophenol*  $C_{12}H_7NO_2 = C_{12}H_5(NH_2)O_2$ .

Nitrophenol  
(Nitrophen-  
säure).

Fritzsche hatte vor längerer Zeit (1) durch Einwirkung von Salpetersäure auf Indigo einen flüchtigen gelben krystallisirbaren Körper erhalten, welchen er später als Nitrophenol erkannte; er hat über letzteres eine ausführlichere Untersuchung angestellt (2), welche zu folgenden Resultaten führte. Das Nitrophenol wird sicher erhalten durch Lösen von 2 Th. reinen Phenols in 100 Th. heissen Wassers, Zusatz von 3 Th. rauchender Salpetersäure von 1,51 spec. Gew. zu der heissen Lösung, und Destilliren (bei dem Erhitzen tritt lebhaftere Einwirkung unter Entwicklung rother Dämpfe und Ausscheidung einer harzartigen Substanz ein, die in der Flüssigkeit untersinkend diese stofsweise sieden läßt; Fritzsche nimmt die Destillation in einem Platinapparat vor); das Nitrophenol geht in ölartigen, im Kühlrohr krystallinisch erstarrenden Tropfen über; später erhält man als Destillat eine wässrige Lösung desselben, deren erste Portionen bei dem Erkalten auf 0° Krystallnadeln von Nitrophenol abscheiden (3). Das von der zu-

(1) Bulletin scientifique de St. Pétersbourg V, 159; J. pr. Chem. XVI, 508; Berzelius' Jahresber. XX, 417. — (2) Petersb. Acad. Bull. XVI, 11; J. pr. Chem. LXXIII, 293; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 171. — (3) Bei sehr lange fortgesetzter Destillation, namentlich wenn etwas mehr Salpetersäure angewendet worden war, geht zuletzt mit den Wasserdämpfen etwas Dinitrophenol über; letzteres ist auch in kleiner Menge im Rückstand enthalten. Dieser entwickelt bei dem Uebersättigen mit Aetzkalken reichlich Ammoniak, dessen Stickstoff aus der Salpetersäure

Nitrophenol  
(Nitrophen-  
säure).

gleich übergegangenen Flüssigkeit abfiltrirte Nitrophenol wird von ersterer getrennt, durch nochmaliges Destilliren mit Wasser und Umkrystallisiren aus Alkohol und Aether gereinigt. Fritzsche erhielt es so als eine hellgelbe krystallinische, aromatisch und an gebrannten Zucker erinnernd riechende, süß und aromatisch schmeckende, bei 45° schmelzende und bei derselben Temperatur krystallinisch erstarrende, bei 214° siedende Substanz, die in kaltem Wasser wenig, in heißem reichlicher, in Alkohol, Aether, Benzol und Schwefelkohlenstoff leicht löslich ist. Er fand die Zusammensetzung  $C_{12}H_5(NO_4)O_2$  bestätigt. Die Salze des Nitrophenols sind scharlachroth oder orangefarben; das Salz desselben Metalls kann, je nach dem Wassergehalt, die eine und die andere Farbe zeigen. Bei dem Uebergießen von Nitrophenol mit überschüssigen Alkalien scheidet sich die Natriumverbindung scharlachroth, die Kalium- und die Ammoniumverbindung orangefarben aus. — Eine Lösung von Nitrophenol in warmem wässrigem Ammoniak erstarrt bei dem Erkalten zu einer orangegelben blätterigen Krystallmasse, die, wenn noch feucht der Luft dargeboten, alsbald Ammoniak entwickelt; besser gelingt es, dieses Salz im trockenen Zustand zu erhalten, wenn man trockenes Ammoniakgas zu einer Lösung von Nitrophenol in Aether leitet, wo es sich in blätterigen Krystallen ausscheidet, die nach raschem Abwaschen mit Aether und Auspressen zwischen Fließpapier sich in wohlverschlossenen Gefäßen aufbewahren lassen. Die Kaliumverbindung krystallisirt aus einer Auflösung von überschüssigem Nitrophenol in einer Lösung von Aetzkali in 90procentigem Alkohol bei dem Erkalten der concentrirten Flüssigkeit in orangerothen flachen

stammt. In dem Destillat ist auch Cyanwasserstoff enthalten. Fritzsche theilt ferner noch mit, daß neben Nitrophenol eine damit isomere krystallinische, aber nicht flüchtige Säure entsteht, über welche er später Näheres angeben wird, und eine den Humussäuren nahestehende amorphe Substanz.

Nadeln  $C_{12}H_4(NO_4)KO_2 + HO$ , die bei 120 bis 130° unter Verlust des Wassers tiefroth werden; auch nach dem von Hofmann für das Natriumsalz angegebenen Verfahren (S. 452) läßt sich das Kaliumsalz darstellen, und wurde es auch so in feinen orangefarbenen Nadeln erhalten. Das Natriumsalz wurde nur in scharlachrothen, nicht in orangefarbenen Krystallen erhalten. Durch Kochen einer wässrigen Lösung von Aetzbaryt mit überschüssigem Nitrophenol bis zum Entweichen des Ueberschusses des letzteren und Filtriren der Flüssigkeit wurden bei dem Erkalten der letzteren scharlachrothe Krystalltafeln der Baryumverbindung  $C_{12}H_4(NO_4)BaO_2$  erhalten. Die in gleicher Weise dargestellte Strontiumverbindung bildet orangefarbene Krystalle  $C_{12}H_4(NO_4)SrO_2 + 3HO$ ; die Calciumverbindung orangefarbene Nadeln  $C_{12}H_4(NO_4)CaO_2 + HO$  oder Tafeln  $C_{12}H_4(NO_4)CaO_2 + 4HO$ , welche bei dem Entwässern rothe Farbe annehmen. Caustische Magnesia giebt bei dem Kochen mit Nitrophenol eine rothe Lösung und diese nadel förmige Krystalle; aus Magnesia alba wird bei dem Kochen mit Nitrophenol nur ein Theil der in ihr enthaltenen Kohlensäure ausgetrieben. Die aus löslichen Nitrophenolverbindungen durch Zink-, Kupfer- und Bleisalze gefällten Niederschläge zersetzen sich alsbald unter Abscheidung von Nitrophenol. Der durch salpeters. Silber in concentrirteren Lösungen hervorgebrachte tief-orangerothe Niederschlag besteht zuerst aus mikroskopischen Nadeln, die sich aber in Berührung mit der Flüssigkeit bald zu einem aus etwas dickeren Krystallen bestehenden Pulver umwandeln; durch Mischung einer verdünnten Lösung von salpeters. Silber mit einer Lösung von Nitrophenol in einem kleinen Ueberschuß von Ammoniak erhielt Fritzsche zuerst eine Abscheidung tiefrother langer Nadeln, zwischen welchen allmählig orangefarbene Prismen entstanden, und zuletzt wurde alles Ausgeschiedene zu körnigen Krystallen; in beiden Modificationen ist das Salz wasserfrei,  $C_{12}H_4(NO_4)AgO_2$ . Die Aethylverbindung des Nitrophenols wurde dargestellt

Nitrophenol  
(Nitrophensäure).



durch Zersetzen des Silbersalzes mittelst Jodäthyl, Ausziehen des Gemenges mit Aether, Eindampfen des ätherischen Auszugs und Destillation der rückständig bleibenden braunen ölartigen Flüssigkeit, wo jene Aethylverbindung als eine fast geruchlose weingelbe Flüssigkeit überging, die in Wasser fast unlöslich, in Alkohol und in Aether leicht löslich ist und bei dem Kochen mit Kali nur schwierig zersetzt wird.

Trinitro-  
phenol  
(Pikrin-  
säure).

J. Fritzsche (1) hat gefunden, daß Pikrinsäure mit Kohlenwasserstoffen bestimmte Verbindungen eingeht. Reines Benzol löst bei gewöhnlicher Temperatur 8 bis 10 pC. Pikrinsäure; aus einer heiß gesättigten Lösung erhält man eine reichliche Krystallisation glänzender hellgelber Krystalle einer Verbindung gleicher Aequivalente von Pikrinsäure und Benzol,  $C_{12}H_3(NO_3)_3O_3 + C_{12}H_6$ , welche in einer Atmosphäre von Benzol durchsichtig bleibt, an der Luft aber augenblicklich Benzol verliert, indem auf der Oberfläche der Krystalle allmählig tiefer eindringende, meist gelbe matte Flecken entstehen, bis zuletzt ein durch gelinden Druck leicht zerfallendes Aggregat kleiner Krystalle von Pikrinsäure bleibt. Nach Socoloff's Bestimmung gehören die Krystalle dieser Verbindung dem rhombischen System an (vorherrschend ist an den Combinationen  $\infty P. \bar{P}\infty$ ). Die Verbindung schmilzt zwischen 85 und 90° zu einem hellgelben Liquidum; in Alkohol und Aether ist sie ohne Zersetzung löslich, jedoch nicht daraus umkrystallisirbar. Wasser entzieht derselben Pikrinsäure, in der Siedehitze unter Verflüchtigung von allem Benzol. — Eine Verbindung von 1 Aeq. Naphtalin mit 1 Aeq. Pikrinsäure scheidet sich beim Erkalten einer alkoholischen Lösung beider in goldgelben Nadeln aus, welche nach dem Abspülen mit wenig Alkohol und Pressen zwischen Papier an der Luft getrocknet werden können. Vermischt man kalt gesättigte alkoholische

(1) Petersb. Acad. Bull. XVI, 150; J. pr. Chem. LXXIII, 282; im Ausz. Chem. Centr. 1858, 177.

Trinitro-  
phenol  
(Pikrin-  
säure).

Auflösungen von Naphtalin und Pikrinsäure, so scheidet sich die Verbindung ebenfalls, aber in feineren Krystallen aus. Auch Benzol kann zur Darstellung der Naphtalin-pikrinsäure als Lösungsmittel verwendet werden. Die Verbindung schmilzt bei  $149^{\circ}$ ; sie ist in Alkohol, Aether und Benzol ohne Zersetzung löslich; von Wasser wird sie auch in der Siedehitze nur langsam zersetzt. — Fritzsche hat ferner Verbindungen von Pikrinsäure mit einigen anderen im Steinkohlentheeröl, und zwar in dem bei höherer Temperatur übergehenden Antheil desselben, enthaltenen Kohlenwasserstoffen dargestellt. Eine Lösung von einem dieser Kohlenwasserstoffe und von überschüssiger Pikrinsäure in kochendem Benzol lieferte beim Erkalten tief rubinrothe Krystalle, welche nach Kokscharoff rechtwinkelige, wahrscheinlich quadratische Prismen mit gerader Endfläche sind. Die Krystalle werden von Alkohol, Aether und von Wasser unter Auflösung der Pikrinsäure und Rücklassung des Kohlenwasserstoffs zersetzt. Die Verbindung schmilzt bei etwa  $170^{\circ}$ , der Kohlenwasserstoff ungefähr bei  $212^{\circ}$ , die Pikrinsäure bei  $120$  bis  $125^{\circ}$ . Die Analyse der Verbindung, — wobei sowohl die Menge des bei Behandlung mit Ammoniak sich bildenden pikrins. Ammoniaks und des ausgeschiedenen Kohlenwasserstoffs, wie auch der Kohlenstoff- und Wasserstoffgehalt der ganzen Verbindung bestimmt wurde — führte zur Formel  $C_{12}H_3(NO_4)_3O_2 + C_{28}H_{10}$ , womit die Analyse des Kohlenwasserstoffs für sich in Einklang steht. Fritzsche erwähnt, daß dieser Kohlenwasserstoff von dem ihm sonst ähnlichen Laurent'schen *Pyren*, aufser in der Zusammensetzung, durch seinen viel höheren Schmelzpunkt abweiche. Wie Naphtalin  $C_{20}H_8$  vom Benzol  $C_{12}H_6$  durch einen Mehrgehalt von  $C_8H_2$  differire, so auch der Kohlenwasserstoff  $C_{28}H_{10}$  vom Naphtalin. Die Formeln für das Benzol  $C_4H_4 + C_8H_2$ , für das Naphtalin  $C_4H_4 + 2C_8H_2$ , für den neuen Kohlenwasserstoff  $C_4H_4 + 3C_8H_2$ , veranschaulichen diesen Zusammenhang.

Mehratomige  
Alkohole.

Es ist in früheren Berichten (1) die Erkenntnifs mehratomiger Alkohole — solcher die sich von  $\text{H}_3\text{O}_6$  durch Eintreten eines dreiatomigen Radicals an die Stelle von  $\text{H}_3$  oder von  $\text{H}_2\text{O}_4$  durch Eintreten eines zweiatomigen Radicals an die Stelle von  $\text{H}_2$  ableiten — besprochen worden. Berthelot (2) hat erörtert, dafs die Erkenntnifs mehratomiger Alkohole aus seinen Untersuchungen über das Glycerin zuerst hervorgegangen und von ihm klar erfasst worden war; er ist geneigt, auch die zuckerartigen Substanzen u. a., die mit Säuren nach mehrfachen Verhältnissen unter Austreten von Wasser Verbindungen zu bilden fähig sind, als mehratomige Alkohole zu betrachten.

Glycol und  
Aethylen-  
Verbindun-  
gen.

Die zweiatomigen Alkohole, gewöhnlich nach dem zuerst dargestellten Glycol  $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$  (3) als Glycole im Allgemeinen bezeichnet, sind mehrfach genauer untersucht worden.

Als der Chloräther des Glycols  $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4$ , und als zu diesem in ähnlicher Beziehung stehend wie das Chloräthyl zu dem gewöhnlichen einatomigen Alkohol, ist nach Wurtz (4) das Chloräthylen  $\text{C}_4\text{H}_4\text{Cl}_2$  zu betrachten. Dieses bildet sich nach seinen Versuchen, zugleich mit Phosphoroxchlorid, bei allmählichem Zusatz von Phosphorsuperchlorid zu kalt gehaltenem Glycol ( $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4 + 2 \text{PCl}_5$

(1) Jahresber. f. 1855, 628, f. 1856, 592. — (2) Ann. ch. phys. [3] LII, 428; Compt. rend. XLV, 175; J. pharm. [3] XXXIII, 347; J. pr. Chem. LXXII, 315; Cimento VI, 142. — (3) Jahresber. f. 1856, 598 ff. Ueber die Stellung des Glycols in der Reihe der Alkohole, die schematische Betrachtung der Alkohole überhaupt und ihre Beziehungen zu anderen organischen Verbindungen hat W. Knop (Chem. Centr. 1857, 626) seine Ansichten mitgetheilt. — (4) Compt. rend. XLV, 228; Instit. 1857, 276; Ann. Ch. Pharm. CIV, 174; J. pr. Chem. LXXIII, 32; Chem. Centr. 1857, 689.

$= 2 \text{HCl} + 2 \text{PO}_2\text{Cl}_3 + \text{C}_4\text{H}_4\text{Cl}_2$ ). Ohne Schwärzung wird das Glycol zuerst zähe, dann wird die Mischung wieder dünnflüssiger; die mit etwas überschüssigem (bei dem Erkalten sich ausscheidendem) Phosphorsuperchlorid versetzte Flüssigkeit zeigte einen von 100 bis 150° steigenden Siedepunkt; das Destillat giebt, nach Zerstörung des beigemischten Phosphoroxychlorids durch Wasser, Chloräthylen.

Glycol und  
Aethylen-  
Verbindun-  
gen.

Ueber das zu dem Glycol im Verhältniß eines Aldehyds stehende Glyoxal vgl. S. 438.

Nach Versuchen von Wurtz (1) entsteht bei mäßiger successiver Oxydation von Glycol  $\text{C}_4\text{H}_4\text{H}_2\text{O}_4$  zuerst Glycolsäure  $\text{C}_4\text{H}_2\text{O}_2\text{H}_2\text{O}_4$  und dann Oxalsäure  $\text{C}_4\text{O}_4\text{H}_2\text{O}_4$ , welche letztere bei sehr energischer Oxydation in Kohlensäure übergehen kann. Platinschwarz wird beim Auftröpfeln von Glycol glühend, unter Entwicklung von Kohlensäure. Auch das mit dem mehrfachen Volum Wasser vermischte Glycol erhitzt sich mit Platinschwarz unter Bildung von Kohlensäure und von wenig Glycolsäure. Ueberläßt man aber eine Mischung von Glycol mit 4 Vol. Salpetersäure (von 1,33 spec. Gew.) mehrere Tage bei gewöhnlicher Temperatur sich selbst und verdampft dann im leeren Raume über Kalk, so bleibt ein stark saurer Syrup, der mit Kreide gesättigt und concentrirt auf Zusatz von Alkohol glycols. Kalk  $\text{C}_4\text{H}_3\text{CaO}_6$  (bei 120°) absetzt. Die Säure dieses Kalksalzes, welche zuerst von Strecker u. Socoloff (2) als Oxydationsproduct des Glycocols erhalten wurde, ist identisch oder isomer mit der von Cloëz (3) aus der Mutterlauge von Knallquecksilber erhaltenen Homolactinsäure.

(1) Compt. rend. XLIV, 1806; Instit. 1857, 222; J. pharm. [3] XXXII, 81; Arch. ph. nat. XXXV, 223; Ann. Ch. Pharm. CIII, 866; J. pr. Chem. LXXI, 488; Chem. Centr. 1857, 625; Cimento VI, 294. —

(2) Jahresber. f. 1851, 461. — (3) Jahresber. f. 1852, 496.

Glycol und  
Aethylen-  
Verbindun-  
gen.

Sie ist homolog mit der Milchsäure und scheint wie diese in zwei Modificationen zu existiren, sofern das von Wurtz analysirte Kalksalz weniger löslich in Wasser ist, als der gewöhnliche glycols. Kalk. Die durch Oxalsäure aus dem Kalksalz abgeschiedene Glycolsäure krystallisirt wie die von Dessaignes (1) aus dem Glycolid dargestellte Glycolsäure. Die alkoholische Flüssigkeit, aus welcher sich der glycols. Kalk abgeschieden hatte, enthielt keine aldehydartige oder mit zweifach-schweflgs. Natron verbindbare Substanz. — Beim Erhitzen von Glycol mit 4 Vol. schwacher Salpetersäure zum Sieden bildet sich unter Entwicklung von rothen Dämpfen eine reichliche Menge von Oxalsäure. Salpetersäurehydrat erzeugt neben Kohlensäure und Oxalsäure nur wenig Glycolsäure. Die zweibasische Oxalsäure steht hiernach zu dem zweisäurigen Glycol in demselben Verhältniss, wie die Essigsäure zum Alkohol, und Wurtz betrachtet diese Bildung der Oxalsäure als einen Beweis, daß 1 Atomgew. der letzteren 4 Aeq. Kohlenstoff enthalte. Den der Oxalsäure homologen Säuren entsprechen dann andere Glycole, deren Existenz bereits durch Wurtz erwiesen ist.

A. Wurtz (2) hat ferner über einige Verbindungen von Brom mit Kohlenwasserstoffen Folgendes mitgetheilt. Die zuerst von Regnault durch Einwirkung von Kali auf Bromäthylen  $C_4H_4Br_2$  dargestellte Verbindung  $C_4H_3Br$  (gebromtes Aethylen) vereinigt sich mit allmählig zugesetztem Brom unter lebhafter Einwirkung (der Zusatz des Broms muß in einem langhalsigen, in eine Kältemischung eintauchenden Kolben vorgenommen werden) und Bildung der *Bromverbindung des gebromten Aethylens*,  $C_4H_3Br, Br_2$ . Letztere Verbindung wird durch Waschen der resultirenden schweren Flüssigkeit mit alkalihaltigem und dann mit reinem Wasser, Trocknen mittelst Chlorcalciums und Rec-

(1) Jahresber. f. 1854, 397. — (2) Ann. ch. phys. [3] LI, 84; Ann. Ch. Pharm. CIV, 242.

tificiren als eine farblose, an Chloroform erinnernd riechende, bei 186°,5 siedende Flüssigkeit von 2,620 spec. Gew. bei 23° erhalten (1).

Zur Darstellung von *Brompropylen*  $C_3H_5Br$ , fand Wurtz das von Dusart (Jahresber. f. 1855, 620) angegebene Verfahren, ein Gemenge gleicher Aequivalente essigs. Kali's und oxals. Kalks zu destilliren und die sich entwickelnden Gase in Brom zu leiten, unzweckmäfsig, da hierbei höchstens unerhebliche Mengen Brompropylen erhalten werden. Bessere Resultate ergab zur Darstellung des Propylens Reynolds' (Jahresber. f. 1850, 494) Verfahren, Amylalkohol durch Hitze zu zersetzen. Wurtz läfst die Dämpfe von Amylalkohol durch eine zwischen dunkel- und hellroth glühende Porcellanröhre streichen, leitet die sich bildenden Gase durch wässeriges Aetzkali (wo unzersetzter Amylalkohol und flüssige Kohlenwasser-

Propylen-  
Verbindun-  
gen.

(1) Dieselbe Verbindung erhielt M. Simpson (Phil. Mag. [4] XIV, 544; Compt. rend. XLVI, 467; Instit. 1858, 94; J. pr. Chem. LXXIII, 383; Chem. Centr. 1858, 366) durch allmäligen Zusatz von 8 Aeq. Brom zu 1 Aeq. der (aus Jodäthylen  $C_2H_4J_2$  durch Einwirkung weingeistiger Kalilösung dargestellten) Verbindung  $C_2H_5J$ . Der Zusatz des Broms mufs auch hier unter Abkühlung mittelst einer Kältemischung vorgenommen werden; Jod scheidet sich alsbald aus. Nach Zusatz des Broms wird die Mischung, noch unter Abkühlen, geschüttelt, das sie enthaltende Gefäfs zugeschmolzen und während 12 Stunden auf 100° erhitzt, dann geöffnet (es entweicht kein Gas), der Inhalt zur Entfernung des freien Jods mit verdünnter Kalilösung gewaschen, zur Vervollständigung der Einwirkung mit etwas freiem Brom während einiger Minuten gekocht, wieder mit Kalilösung gewaschen und rectificirt, wobei das zwischen 185 und 190° Uebergehende besonders aufgefangen wird. Die so erhaltene, gewöhnlich durch etwas Jod röthlich gefärbte aber auch farblos zu erhaltende, süfs schmeckende und an Chloroform erinnernd riechende Flüssigkeit ergab die Zusammensetzung  $C_3H_5Br$ , den Siedepunkt 186°, das spec. Gew. 2,668 bei 0°; sie ist unlöslich in Wasser, leichtlöslich in Alkohol, Aether und Essigsäure. Der Versuch, damit, wie es Wurtz mit der Verbindung  $C_3H_5Br$  gelungen (vgl. S. 475 f.), durch Erhitzen mit essigs. Silber und Essigsäure die essigs. Verbindung eines entsprechenden Glycerins und aus dieser das letztere darzustellen, gelang nicht.

Propylen-  
Verbindun-  
gen.

stoffe zurückgehalten werden), setzt dem in großen Ballons über Wasser aufgefangenen Gas Brom zu, welches alsbald darin entfärbt wird, und unterwirft das so erhaltene unreine Brompropylen der fractionirten Destillation. Bei 125 bis 138° geht eine Mischung von Bromäthylen (1) und Brompropylen über, bei 138 bis 150° fast reines Brompropylen; in dem bei 150 bis 200° Uebergehenden ist auch etwas Brombutylen (2) enthalten; über 200° entwickelt der Rückstand Bromwasserstoffdämpfe. Das durch wiederholte fractionirte Rectification gereinigte Brompropylen ist eine farblose, bei 140 bis 145° siedende, dem Chloräthylen ähnlich riechende Flüssigkeit. — Brom wirkt auf das Brompropylen nur schwierig ein; läßt man beide Substanzen in Dampf- form zusammentreten (wofür Wurtz den geeigneten Apparat angegeben), so bildet sich eine, durch fractionirte Destillation zu reinigende, Verbindung  $C_6H_5Br, Br_2$ , die *Bromverbindung des gebromten Propylens* (3), eine farblose, bei etwa 195° siedende Flüssigkeit von 2,392 spec. Gew. bei 23° und heftig reizendem und anhaftendem Geruch, welche auf Silbersalze ziemlich leicht einwirkt. Eine mit dieser Verbindung isomere wenn nicht identische Substanz entsteht durch Einwirkung von Brom auf Bromallyl  $C_6H_5Br$ ; durch allmäligen Zusatz von 4 Th. Brom zu 3 Th. Bromallyl, das mittelst einer Kältemischung abgekühlt wird, Waschen der resultirenden Flüssigkeit mit alkalihaltigem und dann mit reinem Wasser, Trocknen mittelst Chlorcalciums und Rectificiren erhält man eine auch größtentheils bei 195° übergelende Flüssigkeit von der Zusammensetzung  $C_6H_5Br_3$  und 2,392 spec. Gew. bei 23°, die in einer

(1) Die Anwesenheit des Aethylens in dem bei Zersetzung des Amylalkohols durch Hitze entstehenden Gas wurde auch durch Darstellung der krystallinischen Jodverbindung  $C_4H_4J_2$  festgestellt. — (2) Dieses wurde durch oft wiederholte fractionirte Rectification als eine farblose, bei etwa 158° siedende Flüssigkeit von der Zusammensetzung  $C_6H_5Br_2$  erhalten. — (3) Vgl. Cahours' Angaben Jahresber. f. 1850, 496.

Propylen-  
Verbindun-  
gen.

Kältemischung flüssig bleibt, weniger stechend als die vorhergehende Verbindung (eher an Chloroform erinnernd) riecht und auf Silbersalze langsamer einwirkt. Bestimmt verschieden von den vorhergehenden Substanzen ist aber eine damit isomere, als *Dreifach-Bromallyl* bezeichnete Substanz, die erhalten wird durch allmäligen Zusatz von 3 Th. Brom zu 2 Th. Jodallyl  $C_6H_5J$  (auch unter Abkühlung in einer Kältemischung), Stehenlassen der Mischung bis zum anderen Tage, Waschen der vom auskrystallisirten Jod getrennten Flüssigkeit mit alkalihaltigem und dann mit reinem Wasser, Entwässern, Destilliren (hierbei tritt Bräunung ein und entwickeln sich Joddämpfe), abermaliges Waschen und Destilliren des Uebergegangenen, besonderes Auffangen des bei 210 bis 220° Uebergehenden, Abkühlen dieser purpurrothen Flüssigkeit auf 0° wo sie krystallinisch erstarrt, Beseitigen der rothen Mutterlauge, Schmelzen und abermaliges Rectificiren des Products; so wird das Dreifach-Bromallyl erhalten als eine farblose neutrale, nicht unangenehm riechende, bei 217 bis 218° siedende, unter 10° erstarrende Flüssigkeit (bei langsamem Erstarren bilden sich glänzende, bei 16° schmelzende Prismen) von der Zusammensetzung  $C_6H_5Br_3$  und 2,436 spec. Gew. bei 23°, die durch alkoholische Kalilösung zu einer ätherartigen, bei etwa 135° siedenden Substanz wird. Wurtz glaubt, zur Erklärung der verschiedenen Eigenschaften dieser Verbindungen  $C_6H_5Br_3$ , dass die letzte als  $\begin{smallmatrix} C_6H_5 \\ Br_3 \end{smallmatrix}$  auf den Typus  $\begin{smallmatrix} H_3 \\ H_3 \end{smallmatrix}$ , die ersteren (wenn beide identisch sind) als  $\begin{smallmatrix} C_6H_5Br \\ Br_2 \end{smallmatrix}$  auf den Typus  $\begin{smallmatrix} H_2 \\ H_2 \end{smallmatrix}$  zu beziehen seien. (Vgl. auch S. 475.)

Wurtz hat, von dem Brompropylen ausgehend, auch Propylglycol. das Propylglycol  $\begin{smallmatrix} C_6H_5 \\ H_2 \end{smallmatrix} \} O_4$  dargestellt (1). Durch 4tägiges

(1) Compt. rend. XLV, 806; Instit. 1857, 800; Ann. Ch. Pharm. CV, 202; J. pr. Chem. LXXIII, 170; Chem. Centr. 1857, 782.



**Propylglycol.** Erhitzen auf  $100^{\circ}$  von 1 At. Brompropylen mit 2 At. essigs. Silber und so viel krystallisirbarer Essigsäure, daß ein homogener Brei entstand, Zusatz von Aether, Abfiltriren vom Bromsilber und wiederholtes fractionirtes Destilliren des Filtrats wurde *essigs. Propylglycoläther*  $\left. \begin{matrix} \text{C}_6\text{H}_6 \\ (\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_2)_2 \end{matrix} \right\} \text{O}_4$  als farblose neutrale, in Wasser unlösliche, etwas an Essigsäure erinnernd riechende, bei  $186^{\circ}$  (bei  $758^{\text{mm}}$  Barometerstand) siedende Flüssigkeit vom spec. Gew. 1,109 bei  $0^{\circ}$  erhalten. Diese Verbindung gab, mit allmählig zugesetztem gepulvertem Kalihydrat (2 At. auf 1 At. jener Verbindung) im Oelbad bei hoher Temperatur destillirt, *essigs. Kali* als Rückstand und *Propylglycol* als Destillat; letzteres wurde durch Rectification unter Zusatz von Kalihydrat bis zu schwach alkalischer Reaction rein erhalten. Das Propylglycol ist eine farblose Flüssigkeit von öartiger Consistenz, dem spec. Gew. 1,051 bei  $0^{\circ}$ , 1,038 bei  $23^{\circ}$ , süßem, dann schwach empyreumatischem Geschmack; es siedet bei  $188^{\circ}$  (niedriger, als das Glycol  $\left. \begin{matrix} \text{C}_4\text{H}_4 \\ \text{H}_2 \end{matrix} \right\} \text{O}_4$ , dessen Siedepunkt bei  $197^{\circ},5$  liegt); es mischt sich mit Wasser und mit Alkohol. Bei dem Erhitzen desselben mit Salpetersäure von 1,302 spec. Gew. bildet es, unter heftiger Einwirkung und Entweichen salpetriger Dämpfe mit beigemischtem Stickoxyd-, Stickstoff- und Kohlensäuregas, Oxalsäure und Glycolsäure; heftige Einwirkung zeigt sich auch bei dem Erhitzen mit Salpetersäure von 1,148 spec. Gew., und hierbei wurde Glycolsäure erhalten. Während also bei Einwirkung von, selbst verdünnter Salpetersäure das Molecul des Propylglycols sich spaltet und die Oxydationsproducte des (Aethyl-) Glycols (vgl. S. 459) erhalten werden, läßt sich eine regelmässiger Oxydation durch Einwirkung einer Mischung von Platinschwamm und Platinschwarz auf eine sie benetzende wässrige Lösung von Propylglycol bei langsamem Luftzutritt einleiten; es entsteht eine saure Flüssigkeit, in welcher (neben einer geringen Menge von Glycolsäure) *Milchsäure* als das

wesentliche Oxydationsproduct des Propylglycols nachgewiesen wurde ( $C_6H_8O_4 + 4O = 2HO + C_6H_8O_6$ ). Welche Modification der Milchsäure hierbei entsteht, ist noch nicht bestimmt.

H. Limpricht (1) hat das Chlorönanthylen  $C_{14}H_{14}Cl_2$  Oenanthylen-  
Verbindun-  
gen. aus Oenanthol, in analoger Weise wie C. Wicke (vgl. S. 467) das Chlorbenzol, durch Einwirkung von Phosphorsuperchlorid auf Oenanthol dargestellt. Man destillirt gleiche Aequivalente beider Körper unter Trennung des unter  $150^\circ$  siedenden von dem bei höherer Temperatur übergehenden Antheil. Dieser letztere wird mit Wasser, dann mit zweifach-schwefl. Natron geschüttelt, mit Chlorcalcium getrocknet und rectificirt, unter Auffangung des zwischen  $180^\circ$  und  $200^\circ$  siedenden Theils; das bei nochmaliger Rectification bei  $187^\circ$  Uebergehende ist reines *Chlorönanthylen*  $C_{14}H_{14}Cl_2$ . Es ist ein wasserhelles, leichtflüssiges Liquidum, nicht unangenehm, dem Oenanthol ähnlich riechend, leichter als Wasser, mit dem (corrigirten) Siedepunkt von  $191^\circ$ . Durch längeres Kochen mit concentrirter und überschüssiger weingeistiger Kalilösung, rascher beim Erhitzen mit Natriumalkoholat auf  $250^\circ$  in zugeschmolzenen Röhren, zerfällt es in Salzsäure, gechlortes Oenanthylen und einen Kohlenwasserstoff. Verdünnt man die lange genug erhitzten Mischungen mit Wasser, trocknet das abgeschiedene ölarartige Product mit Chlorcalcium und destillirt wiederholt, so erhält man einen bei etwa  $100^\circ$  siedenden Kohlenwasserstoff, für welchen Limpricht die Formel  $C_{14}H_{12}$  wahrscheinlich macht, und einen bei  $152^\circ$  (corrigirt bei  $155^\circ$ ) übergehenden Antheil, welcher aus dem gechlorten Oenanthylen  $C_{14}H_{13}Cl$  besteht. Das in höherer Temperatur Uebergehende enthält noch unzersetztes Chlorönanthylen. Erwärmt man Chlorönanthylen  $C_{14}H_{14}Cl_2$  in einer tubulirten Retorte mit nach und nach zugefügtem Natrium und rectificirt endlich

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 80; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 382; Chem. Centr. 1857, 939; Chem. Gaz. 1858, 115.

das Destillat wiederholt über blankes Natrium, so erhält man einen bei 95° siedenden, eigenthümlich schwach lauchartig riechenden Kohlenwasserstoff von der Formel  $C_{14}H_{14}$ , also das Oenanthylen. Mit gechlortem Oenanthylen  $C_{14}H_{13}Cl$  erhielt Limpricht in derselben Weise einen ebenfalls bei 95° siedenden Kohlenwasserstoff, dessen Analyse, wie seine Bildung, für die Formel  $C_{28}H_{26}$  spricht.

Benzol-  
alkohol.

Cahours (1) hatte durch Einwirkung von Phosphorsuperchlorid auf Benzoylwasserstoff eine als *Chlorobenzol* bezeichnete Verbindung  $C_{14}H_6Cl_2$  erhalten, die als Benzoylwasserstoff, in welchem der Sauerstoff durch Chlor vertreten sei, betrachtet wurde; durch Einwirkung des Chlorobenzols auf alkoholisches Schwefelwasserstoff-Schwefelkalium erhielt Cahours das Sulfobenzol  $C_{14}H_6S_2$ , welches in entsprechender Weise aufgefaßt wurde. In anderer Weise ist das Chlorobenzol von H. L. Buff, Limpricht, C. Wicke und A. Engelhardt betrachtet worden, welche darin übereinstimmen, in ihm eine dem Chloräthylen  $\begin{smallmatrix} C_2H_4 \\ Cl_2 \end{smallmatrix}$  analoge Chlorverbindung, Chlorbenzol  $\begin{smallmatrix} C_{14}H_6 \\ Cl_2 \end{smallmatrix}$  zu sehen, deren zweiatomiges Radical  $C_{14}H_6$  sich in andere Verbindungen überführen läßt.

H. L. Buff (2) hatte, im Zusammenhange mit seinen Betrachtungen über Alkohole mit zweiatomigem Radical und davon sich ableitende Verbindungen (3), diese Betrachtungsweise zuerst ausgesprochen; die von ihm versuchte Ueberführung des Radicals  $C_{14}H_6$  in andere Verbindungen ergab indessen nicht genügende Resultate. Bei Einwirkung des Chlorbenzols auf weingeistige Lösungen von Schwefelcyankalium und Schwefelwasserstoff-Schwefelkalium fand zwar Bildung von Chlorkalium statt, aber die neben diesem entstehenden Verbindungen des Radicals  $C_{14}H_6$

(1) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 711. — (2) Ann. Ch. Pharm. C, 288.  
— (3) Jahresber. f. 1856, 597 f.

liefen sich nicht rein erhalten; Versuche, das Chlorbenzol durch Silbersalze organischer Säuren zu zersetzen, gaben ihm keinen Erfolg.

Auf Veranlassung Limpricht's hat C. Wicke Untersuchungen über das Chlorbenzol ausgeführt (1), welche zu folgenden Resultaten führten. — Das Chlorbenzol wurde durch allmäligen Zusatz von reinem Benzoylwasserstoff zu etwas mehr als 1 Aeq. Phosphorsuperchlorid (2), Destilliren der Mischung und besonderes Auffangen des bei 110° siedenden Phosphoroxychlorids und des bei 206° siedenden Chlorbenzols dargestellt. Dafs es nicht die Constitution der Aldehyde hat, folgert Wicke aus dem von dem der Aldehyde ganz abweichenden Verhalten des Chlorbenzols gegen Sauerstoff (gegen welchen es sich indifferent verhält), Silberlösung (Chlorbenzol und weingeistige Silberlösung gaben schon in der Kälte Chlorsilber und regenerirten Benzoylwasserstoff), Ammoniak (Chlorbenzol läfst sich in trockenem Ammoniakgas unverändert destilliren; es wird durch wässeriges oder weingeistiges Ammoniak in der Kälte nicht angegriffen, giebt damit in Röhren eingeschmolzen längere Zeit auf 100° erwärmt Chlorammonium und Benzoylwasserstoff) und saure schwefl. Alkalien (mit welchen sich das Chlorbenzol nicht verbindet). Die Betrachtung des

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 356; im Auss. J. pr. Chem. LXXI, 426; Chem. Centr. 1857, 789. Limpricht's Anzeige der Resultate, als der Beweise für Umwandlung der Aldehyde in Alkohole, Ann. Ch. Pharm. CI, 291; im Auss. J. pr. Chem. LXXI, 115; Chem. Centr. 1857, 866; Ann. ch. phys. [8] LII, 110. — (2) Bei Anwendung von blausäurehaltigem Benzoylwasserstoff ist das sich bildende Chloreyan lästig und tritt bei der Destillation bald Verkohlung ein. Theoretisch genügt auf 1 Aeq.  $C_{14}H_6O_2$ , 1 Aeq.  $PCl_5$  ( $PCl_5 + C_{14}H_6O_2 = PO_2Cl_3 + C_{14}H_6Cl_2$ ), aber eine Mischung in diesem Verhältnisse verkohlt schon bei 160 bis 170° und giebt nur wenig Chlorbenzol; bei Anwendung von  $1\frac{1}{2}$  Aeq.  $PCl_5$  läfst sich die Mischung vollständig überdestilliren.  $PCl_5$  an der Stelle von  $PCl_3$  mit Benzoylwasserstoff gemischt giebt eine braune Flüssigkeit, beim Erhitzen eine schwarze theerartige Masse, aus welcher kein Chlorbenzol erhalten wurde.

Benzol-  
alkohol.

Chlorbenzols als einer Verbindung  $\text{C}_{14}\text{H}_6$   
 $\text{Cl}_2$  führte zunächst zu dem Versuch, ob durch Einwirkung von Kali daraus eine Verbindung  $\text{C}_{14}\text{H}_5\text{Cl}$  entstehe; es zeigte sich, daß bei mehrstündigem Erhitzen des Chlorbenzols mit concentrirter weingeistiger Kalilösung in zugeschmolzenen Röhren auf  $100^\circ$  unter Abscheidung von Chlorkalium Benzoylwasserstoff regenerirt wird, und daß concentrirte wässrige Kalilösung unter denselben Umständen dieselbe Umwandlung, doch langsamer und unter gleichzeitiger Bildung von benzoës. Kali, hervorbringt. Natrium und Kalium wirken auch bei dem Siedepunkt des Chlorbenzols auf es nicht ein. — Die Ueberführung des Radicals  $\text{C}_{14}\text{H}_6$  in andere Verbindungen gelang durch Einwirkung von Chlorbenzol auf Verbindungen, welche Alkalimetalle oder Silber enthalten. Durch Kochen der Mischung von 1 Aeq. Chlorbenzol mit der Lösung von 2 Aeq. Natrium in Holzgeist, Trennen der Flüssigkeit von dem ausgeschiedenen Chlornatrium, Abdestilliren des überschüssigen Holzgeists im Wasserbad, Zusatz von Wasser zum Rückstand, Trocknen und Rectificiren der sich abscheidenden Flüssigkeit wurde der *Methylbenzoläther*  $\left. \begin{matrix} \text{C}_{14}\text{H}_6 \\ (\text{C}_2\text{H}_5)_2 \end{matrix} \right\} \text{O}_4$  als wasserhelle, nach Geranien riechende, in Wasser unlösliche und untersinkende, in Holzgeist, Weingeist und Aether leicht lösliche, bei  $205^\circ$  (für den kälteren Theil des Quecksilbers in der Thermometerröhre corrigirt  $208^\circ$ ) siedende Flüssigkeit erhalten (bei der Destillation bleibt stets etwas brauner Rückstand). Der *Aethylbenzoläther*  $\left. \begin{matrix} \text{C}_{14}\text{H}_6 \\ (\text{C}_4\text{H}_9)_2 \end{matrix} \right\} \text{O}_4$  wurde in ganz entsprechender Weise als ähnlich riechende und sich ähnlich verhaltende, bei  $217^\circ$  (corrigirt  $222^\circ$ ) siedende Flüssigkeit erhalten. Der *Amylbenzoläther*  $\left. \begin{matrix} \text{C}_{14}\text{H}_6 \\ (\text{C}_{10}\text{H}_{11})_2 \end{matrix} \right\} \text{O}_4$  ebenso gebildet aber von dem Amylalkohol durch fractionirte Destillation getrennt, ist ein gelbliches Oel, riecht an Fuselöl erinnernd, ist leichter als Wasser, siedet unter ziemlich bedeutender Zersetzung bei etwa  $280^\circ$  (corrigirt

292°). — Von den zusammengesetzten Aethern des Benzolalkohols, die sich bei Einwirkung des Chlorbenzols auf Silbersalze organischer Säuren bilden, wurde der *essigs. Benzoläther* rein erhalten. Wird 1 Aeq. Chlorbenzol mit etwas mehr als 2 Aeq. essigs. Silber zusammengerieben und das kaum feuchte Gemenge in einem Kölbchen gelinde erwärmt, so tritt heftige Einwirkung unter Entwicklung weißer Dämpfe ein (es ist nicht rathsam, mit mehr als 10 Grm. Silbersalz und der entsprechenden Menge Chlorbenzol zu operiren); die erkaltete Masse wird mit Aether ausgezogen, aus dem Auszug der Aether im Wasserbad abdestillirt, das rückständige gelbliche Oel mit sodahaltigem und dann mit reinem Wasser gewaschen, zuletzt in wenig Aether gelöst und diese Lösung langsam verdunsten gelassen; der essigs. Benzoläther bleibt als dickflüssiges Oel zurück, in welchem sich allmählig den Zwillingsskrystallen des Gypses ähnliche Krystalle bilden. Er schmilzt bei 36° und erstarrt krystallinisch (aus der Lösung in Aether oder Weingeist ausgeschieden bleibt er oft sehr lange flüssig und erstarrt dann bei Berührung mit einem eckigen Körper plötzlich), hat die Zusammensetzung  $\left. \begin{matrix} \text{C}_{14}\text{H}_6 \\ (\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_2)_3 \end{matrix} \right\} \text{O}_4$ ; bei dem Erhitzen (der Siedepunkt steigt von 190 auf 240°) wird er zu überdestillirender wasserfreier Essigsäure und Benzoylwasserstoff zersetzt, durch wässriges Kali im zugeschmolzenen Rohre bei 100° zu essigs. Kali und Benzoylwasserstoff, durch wässriges Ammoniak unter denselben Umständen zu Acetamid und Hydrobenzamid; bei dem Erhitzen mit verdünnter Schwefelsäure unter denselben Umständen bildet sich auch Benzoylwasserstoff. — In ganz entsprechender Weise, wie der essigs. Benzoläther, wurde der *valerians. Aether* als gelbes, der *benzoës.* (vgl. S. 471) als braunes, der *schwefels. Aether* als rothbraunes Oel, keiner derselben jedoch rein und krystallinisch erhalten; bei dem Zusammenbringen von Chlorbenzol mit oxals. Silber tritt so heftige, weder durch Abkühlen noch durch Bei-

Benzol-  
alkohol.

mengen von vielem Sand zu mäßige Einwirkung ein, daß die organische Substanz fast vollständig zerstört wird; bei der Behandlung von bernsteins. Silber mit Chlorbenzol ist die Einwirkung weniger heftig, das in Aether lösliche Product zersetzt sich aber bei dem Waschen mit verdünntem wässerigem kohlens. Natron und auch bei dem Stehen der Lösung an der Luft zu Bernsteinsäure und Benzoylwasserstoff. — Bei längerem Erhitzen von Chlorbenzol mit weingeistigem Schwefelcyankalium in verschlossenem Gefäße auf 100° bildet sich ein an Senföl erinnernd riechendes Oel; auf trockenes Cyankalium wirkt das Chlorbenzol bei 100° nicht ein. — Wicke erörtert die Ansicht, daß, wie die zweibasischen Säuren bei dem Erhitzen leicht zu Anhydrid und Wasser zerfallen, auch wohl die meisten zweiatomigen Alkohole bei dem Erhitzen zu ihrem (dem Anhydrid entsprechenden) Aether und Wasser zerfallen, der Benzolalkohol  $\text{C}_{14}\text{H}_6\text{O}_4$  z. B. zu  $\text{C}_{14}\text{H}_6\text{O}_2$  und 2 HO, und hierauf und auf dem sofortigen Uebergang des Benzoläthers  $\text{C}_{14}\text{H}_6\text{O}_2$ , so wie dieser frei wird, in den isomeren Benzoylwasserstoff  $\text{C}_{14}\text{H}_5\text{O}_2$  beruhe es, daß bei den Zersetzungen des essigs. Benzoläthers, durch Kali z. B., Benzoylwasserstoff erhalten wurde. Umgekehrt sei die Möglichkeit einer Umwandlung des Benzoylwasserstoffs zu Benzoläther in so fern wahrscheinlich, als sich unter Annahme einer solchen die Bildung des Hydrobenzamins, dieses als *Tribenzolamin*  $\text{N}_2(\text{C}_{14}\text{H}_6)_3$  von dem Typus  $\text{N}_2\text{H}_6$  abgeleitet, einfach erklärt. — Hinsichtlich weiterer Bemerkungen Wicke's über die Beziehungen der Kohlenwasserstoffe, Aldehyde und Alkohole zu einander verweisen wir auf die Abhandlung.

A. Engelhardt (1) betrachtet die Aldehyde geradezu als zweiatomige Radicale einschließend und als die (den

(1) Petersb. Acad. Bull. XVI, '49; J. pr. Chem. LXXII, 280; Chem. Centr. 1857, 657; Chem. Gaz. 1857, 421.

Anhydriden der zweibasischen Säuren entsprechenden) Aether zweiatomiger Alkohole, das gewöhnliche Aldehyd als  $C_4H_4\}O_2$ , als den Aether des Glycols  $C_4H_4\}O_4$ . Das Bittermandelöl (Benzoylwasserstoff) in ähnlicher Weise betrachtend suchte er die darin enthaltene Atomgruppe  $C_{14}H_6$  in andere Verbindungen überzuführen, gleichfalls nach vorgängiger Ueberführung desselben in Chlorbenzol  $C_{14}H_6Cl_2$ . Er stellte das Chlorbenzol dar durch allmäligen Zusatz von blausäurefreiem Bittermandelöl zu etwas mehr als einer äquivalenten Menge Phosphorsuperchlorid, Abdestilliren der Flüssigkeit bis ein verkohlter Rückstand bleibt, Abdestilliren des Phosphoroxychlorids aus dem Destillat bei 110 bis 120°, Behandeln der rückständigen Flüssigkeit mit Wasser und dann mit Aetzkali, Waschen mit Wasser, Trocknen mittelst Chlorcalciums und Rectificiren. So erhielt er das Chlorbenzol als klare farblose, bei 198° siedende Flüssigkeit (nach jeder Destillation enthielt diese wieder Salzsäure, welche bei den weiteren Anwendungen des Chlorbenzols durch Schütteln mit Bleiglätte beseitigt wurde). Er bestätigte die Bildung des Sulfobenzols bei Einwirkung des Chlorbenzols auf Schwefelwasserstoff-Schwefelkalium; er fand auch, dafs sich bei Einwirkung von Kali und selbst bei längerer Einwirkung von Wasser auf Chlorbenzol Bittermandelöl bildet. Wird 1 Aeq. Chlorbenzol mit 2 Aeq. benzoës. Silber in einem Kolben gemischt und dieser stark geschüttelt, so erfolgt rasch und unter Wärmeentwicklung eine Einwirkung, bei welcher Chlorsilber und benzoës. Benzoläther gebildet werden; die zur Vervollständigung der Einwirkung auf 80° erwärmte und dann erkaltete Masse wurde mit Aether ausgezogen, der bei dem Verdampfen dieser Lösung bleibende gelblichweifse krystallinische Rückstand (Benzoësäure, benzoës. Benzoläther und eine geringe Menge eines flüchtigen Körpers enthaltend) mit wenig Weingeist behandelt, diese Lösung mit wässerigem kohlens. Natron versetzt und so der benzoës. Benzoläther als öartige, allmälig



erstarrende Masse von der Zusammensetzung  $(\text{C}_{14}\text{H}_5\text{O}_2)_2\text{O}_4$  erhalten. Auch die Einwirkung des Chlorbenzols auf essigs. Silber untersuchte Engelhardt, ohne indessen den essigs. Benzoläther so rein, wie dies Wicke (S. 469) gelungen war, zu erhalten. — Das Hydrobenzamid betrachtet Engelhardt gleichfalls als eine hierhergehörige Verbindung,  $\text{N}_2(\text{C}_{14}\text{H}_5)_3$ .

Derivate des  
Benzoins.

Es mögen hier einige Derivate des Benzoins  $\text{C}_{28}\text{H}_{12}\text{O}_4$  besprochen werden, welche Zinin (1) erhielt, indem er Chlorverbindungen von Säureradicalen auf das Benzoïn einwirken liefs, und die sich von diesem durch Substitution eines Säureradicals an die Stelle von Wasserstoff ableiten. Genauer hat Zinin angegeben über die durch Einwirkung von Chlorbenzoyl und von Chloracetyl auf Benzoïn entstehenden Verbindungen. — Chlorbenzoyl wirkt auf Benzoïn in der Kälte nicht ein, aber bei 70° beginnt Einwirkung unter Schmelzen des Benzoins und Entwicklung von Chlorwasserstoff (2). Durch Erwärmen, bis alles Benzoïn gelöst ist und auch bei einer dem Siedepunkt des Chlorbenzoyls nahen Temperatur kein Chlorwasserstoff mehr entweicht, wird eine gelbliche öltartige Flüssigkeit erhalten, die bei dem Erkalten warzenförmige, blätterig-krystallinische Massen ausscheidet. Rein wird dieses Product, das *Benzoyl-Benzoïn* erhalten, wenn man jene öltartige Flüssigkeit in kalten 75 procentigen Weingeist giefst und darin durch Schütteln zertheilt; das Benzoyl-Benzoïn scheidet sich dann als krystallinisches Pulver ab, welches mit kaltem Weingeist abgewaschen wird. Es ist  $\text{C}_{48}\text{H}_{16}\text{O}_6 = \text{C}_{28}\text{H}_{11}(\text{C}_{14}\text{H}_5\text{O}_2)_2\text{O}_4$ ; es ist unlöslich in Wasser, wenig löslich in kaltem Wein-

(1) Petersb. Acad. Bull. XV, 281; J. pr. Chem. LXXI, 228; im Ausz. Ann. Ch. Pharm. CIV, 116; Chem. Centr. 1857, 351. — (2) 1 At. Benzoïn giebt bei Einwirkung von 1, 2 oder mehr At. Chlorbenzoyl dasselbe Product, 1 At. Benzoyl-Benzoïn; bei Einwirkung von gleichviel Atomen ist aber längere und stärkere Erhitzung nothwendig, wobei dunklere Färbung des Products eintreten kann.

geist, löslich in der 6fachen Menge siedenden 80procen-<sup>Derivate des Benzoïns.</sup>tigen Weingeists, aus welcher Lösung es in dünnen farblosen, denen des Benzoïns ähnlichen Nadeln krystallisirt; es löst sich leicht in Aether und krystallisirt aus dieser Lösung in großen glänzenden rhombischen Prismen. Es schmilzt bei 125° zu einer farblosen Flüssigkeit; diese erstarrt zu einer amorphen Masse, welche sich selbst überlassen nur langsam, rasch bei dem Reiben mit einem harten Körper und noch schneller bei dem Uebergießen mit warmem Aether oder Weingeist krystallinisch wird. Es löst sich leicht in Chlorbenzoyl und wird in dieser Lösung selbst bei längerem Erhitzen auf 150° nicht verändert. Durch wässriges Kali wird es nicht zersetzt; gegen weingeistiges Kali verhält es sich wie Benzoïn, sofern es mit violetter Färbung gelöst und, wenn die Einwirkung durch Kochen unterstützt wird, zu benzils. Kali, zugleich mit benzoës., zersetzt wird. Salzsäure wirkt auf Benzoyl-Benzoïn nicht ein; Schwefelsäure zersetzt es nur, wenn sie im concentrirten Zustand damit erhitzt wird; Chlor wirkt auch auf geschmolzenes Benzoyl-Benzoïn nicht ein. Bei dem Erwärmen von Benzoyl-Benzoïn mit wenig Salpetersäure von 1,51 spec. Gew. löst sich ersteres und scheidet sich bei dem Erkalten fast unverändert ab; bei dem Behandeln von Benzoyl-Benzoïn mit der 1½fachen Menge solcher Salpetersäure löst es sich auch ohne äußere Erwärmung, fast ohne alle Bildung rother Dämpfe, und die schwach gelbliche Lösung giebt in kaltes Wasser gegossen eine harzartige Masse, die sich durch Aether in zwei Nitrokörper, einen darin leicht löslichen öartigen und einen darin unlöslichen, zerlegen läßt. Letzterer, ein krystallinisches Pulver, ist ein Nitrosubstitutionsproduct des Benzoyl-Benzoïns,  $C_{43}H_{15}(NO_4)O_6$  (1); er ist unlöslich in Wasser; er löst sich

(1) Zinin hebt hervor, daß das Benzoïn kein Nitrosubstitutionsproduct bildet, da es bei Einwirkung von Salpetersäure, wie auch bei der von Chlor, zu Benzil  $C_{20}H_{10}O_4$  wird. Auf das Benzil wirken die

**Derivate des Benzoïns.** in der 12fachen Menge siedenden Weingeists und scheidet sich bei dem Erkalten dieser Lösung fast vollständig in treppenförmigen Aggregaten rhombischer Tafeln aus; er schmilzt bei etwa  $137^{\circ}$  zu farbloser Flüssigkeit und erstarrt bei  $110^{\circ}$  zu einer körnigen Masse (in dünnen Schichten erstarrt er zu einer amorphen, bei dem Reiben mit einem harten Körper krystallinisch werdenden Masse); er löst sich in starker Salpetersäure ohne Zersetzung, wird aber bei dem Kochen dieser Lösung unter Bildung eines in Aether löslichen, in Weingeist nur sehr schwer löslichen Körpers zersetzt. — Bei dem Uebergießen von Benzoïn mit Chloracetyl (3 Th. des letzteren auf 4 Th. des ersteren) geht nur langsam Einwirkung vor sich, die aber bei 40 bis  $50^{\circ}$  unter Entwicklung von Chlorwasserstoff lebhafter wird; wird diese Temperatur bis zur vollständigen Lösung des Benzoïns erhalten (bei stärkerer Erhitzung tritt leicht Bräunung ein) und dann erst das Product im Wasserbad erhitzt bis Nichts mehr entweicht, so erhält man eine bei dem Erkalten langsam krystallinisch erstarrende Masse, die sich in Aether und in Weingeist leicht löst; aus der ätherischen Lösung krystallisirt das *Acetyl-Benzoin* in großen rhombischen Prismen und sechsseitigen Tafeln, aus der weingeistigen in glänzenden dünnen Krystallen. Es ist  $C_{32}H_{14}O_6 = C_{28}H_{11}(C_4H_5O_2)O_4$ , löst sich nicht in Wasser, schmilzt unter  $100^{\circ}$  zu einer farblosen Flüssigkeit, die zu einer amorphen, dann nur langsam krystallinisch werdenden Masse erstarrt. Es wird durch Schwefelsäure, Salzsäure, wässriges Kali nicht angegriffen; mit weingeistiger Kalilösung giebt es benzoës. (benzils.?) und essigs. Kali. Starke Salpetersäure bildet damit eine terpentinartige Masse, ein Gemenge von zwei Nitroproducten, deren eins aus der Lösung in Aether sich in krystallinischen Krusten abscheidet. — Zinin giebt noch an, daß auch die Chlorverbin-

Chlorverbindungen von Säureradicalen auch bei höherer Temperatur nicht ein.

dungen der Radicale zweibasischer Säuren, das Chlorsuccinyl z. B., auf Benzoïn einwirken.

A. Wurtz (1) hat das Glycerin künstlich dargestellt, ausgehend von der wie S. 463 angegeben durch Einwirkung von Brom auf Jodallyl bereiteten und als Dreifach-Bromallyl bezeichneten Verbindung  $C_6H_5Br_3$  (2). Werden 115 Th. dieser Verbindung, in dem 5- bis 6fachen Volum krystallisirbarer Essigsäure gelöst, mit 205 Th. essigs.

Glycerin und  
von ihm sich  
ableitende  
Verbindun-  
gen.

(1) Compt. rend. XLIV, 780; Instit. 1857, 129; Ann. ch. phys. [8] LI, 94; J. pharm. [8] XXXI, 438; Ann. Ch. Pharm. CII, 389; J. pr. Chem. LXXI, 110; Chem. Centr. 1857, 478. — (2) Wurtz hebt hervor, daß diese Verbindung mit dem Tribromhydrin (Jahresber. f. 1856, 602) nur isomer, nicht identisch ist und wohl im Moment der Einwirkung auf das essigs. Silber, wo sie eine Glycerinverbindung giebt, eine moleculare Umwandlung erleidet. Veranlaßt durch eine Bemerkung Berthelot's (Compt. rend. XLV, 178; Instit. 1857, 267; J. pr. Chem. LXXII, 317; Chem. Centr. 1857, 673), welcher namentlich hervorhob, daß das s. g. Dreifach-Bromallyl nicht mit der Bromverbindung des gebromten Propylens (vgl. S. 462 f.) identisch ist und letztere bei der Einwirkung auf Silbersalze keine Glycerinverbindung giebt, hat Wurtz (Compt. rend. XLV, 248; Instit. 1857, 285; J. pr. Chem. LXXII, 325) die Verschiedenheit dieser Substanzen besprochen. Ueber die isomeren Verbindungen  $C_6H_5Br_3$  hat Berthelot (in der S. 476 besprochenen Abhandlung und Compt. rend. XLV, 304; Instit. 1857, 299; J. pr. Chem. LXXIII, 78) noch weitere Bemerkungen mitgetheilt. Die von Wurtz als Dreifach-Bromallyl bezeichnete Verbindung benennt er als *Isotribromhydrin*. Dieses und das Tribromhydrin können Glycerin regeneriren, die Bromverbindung des gebromten Propylens nicht. Das Jodallyl selbst, aus welchem Wurtz durch Behandlung desselben mit Brom das s. g. Dreifach-Bromallyl darstellte, war aus Glycerin dargestellt (vgl. Jahresber. f. 1854, 452); aus dem Propylen  $C_3H_6$  konnte Berthelot noch nicht einen mit dem Jodallyl identischen Körper  $C_6H_5J$  darstellen. Das s. g. Dreifach-Bromallyl (Isotribromhydrin) wird durch Natrium leicht angegriffen (doch wird ihm der ganze Bromgehalt nur schwierig entzogen), und unter den Einwirkungsproducten findet sich etwas Allyl. Die Bromverbindung des gebromten Propylens giebt bei Einwirkung von Natrium zweifach-gebromtes Propylen  $C_3H_4Br_2$ . Trichlorhydrin, Isotribromhydrin und die Bromverbindung des gebromten Propylens geben bei dem Erhitzen mit Wasser, Jodkalium und Kupfer auf  $275^\circ$  Propylen  $C_3H_6$  und Propylwasserstoff  $C_3H_8$ .

Glycerin und  
von ihm sich  
ableitende  
Verbindun-  
gen.

Silber gemischt und die Mischung 8 Tage lang bei 120 bis 125° erhalten, dann die Flüssigkeit vom entstandenen Bromsilber abfiltrirt und letzteres mit Aether ausgewaschen, das mit der Auswaschflüssigkeit vereinigte Filtrat in einem Destillationsapparat bis auf 140° erhitzt, der Rückstand mit Kalk und Aether behandelt, und das bei dem Eindampfen der ätherischen Lösung bleibende gelbliche Oel destillirt, so erhält man ein (fast ganz über 250°, größtentheils bei 268° übergehendes) Destillat, welches die Zusammensetzung  $C_{18}H_{14}O_{12}$  und die Eigenschaften des Triacetins (1) hat. Durch Zersetzen des in dieser Art dargestellten Triacetins mittelst Barytwassers, Eindampfen der vom überschüssigen Baryt befreiten Flüssigkeit, Behandeln des Rückstandes mit wasserfreiem, mit etwas Aether versetztem Weingeist und Eindampfen dieser Lösung wurde Glycerin erhalten, welches, durch Destillation im leeren Raume gereinigt, die Zusammensetzung und die Eigenschaften des aus Fetten dargestellten Glycerins ergab.

Berthelot und Luca (2) haben weitere Mittheilungen gemacht über die Verbindungen, die sich aus Glycerin und Chlorwasserstoff, Bromwasserstoff und Essigsäure bilden. Sie hatten früher (3) das durch Einwirkung von Bromphosphor auf Glycerin sich bildende Dibromhydrin  $C_6H_8Br_2O_2$  kennen gelehrt, und dafs bei der Behandlung desselben mit Bromphosphor  $PBr_3$  das Tribromhydrin  $C_6H_8Br_3$  entsteht. Sie fanden jetzt, dafs das Dibromhydrin bei Behandlung mit Chlorphosphor  $PCl_5$  eine dem Tribromhydrin analoge Verbindung, das *Chlorhydrodibromhydrin*  $C_6H_8Br_2Cl$  ( $= C_6H_8O_6 + 2HBr + HCl - 6HO$ ) giebt, eine neutrale, schwere, gegen 200° sich verflüchtigende Flüssigkeit, welche bei der Einwirkung von feuchtem Silberoxyd bei 100° Glycerin regenerirt. Ebenso verhält sich das bei

(1) Jahresber. f. 1854, 449. — (2) Ann. ch. phys. [3] LII, 433; im Auss. Cimento VI, 132; Instit. 1857, 266; Compt. rend. XLV, 178, 244; J. pr. Chem. LXXII, 317. — (3) Jahresber. f. 1856, 602 f.

Behandlung von Dichlorhydrin (1) mit Bromphosphor  $\text{PBr}_5$  entstehende *Bromhydrodichlorhydrin*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}_2\text{Br}$ , welches sich gegen  $176^\circ$  verflüchtigt, und das bei Behandlung von Dichlorhydrin mit Chlorphosphor  $\text{PCl}_5$  entstehende *Trichlorhydrin*  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}_3$ , welches viel beständiger ist als das Tribromhydrin und gegen  $155^\circ$  siedet. Bei der Darstellung des Trichlorhydrins und des Bromhydrodichlorhydrins bildete sich in geringer Menge auch eine als *Epidichlorhydrin* bezeichnete Verbindung  $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$  ( $= \text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6 + 2\text{HCl} - 6\text{HO}$ ), eine neutrale, gegen  $120^\circ$  sich verflüchtigende Flüssigkeit, die auch bei der Einwirkung von feuchtem Silberoxyd bei  $100^\circ$  langsam Glycerin regenerirt (2). Berthelot und Luca erörtern, daß zwar die meisten der von ihnen aus Glycerin dargestellten Verbindungen, welche Chlor oder Brom enthalten und Glycerin zu regeneriren fähig sind, sich durch die allgemeine Formel  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6 + n\text{HCl}$  (oder  $n\text{HBr}$ )  $- 2n\text{HO}$  ausdrücken lassen, aber nicht alle; so namentlich nicht das Epichlorhydrin (3), das Epibromhydrin (4), das eben beschriebene Epidichlorhydrin, das Jodhydrin (5). Sie ziehen es vor, allgemein die Möglichkeit von Glycerinverbindungen anzunehmen, deren Formel durch  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6 + n\text{X} - m\text{HO}$  ausgedrückt ist (wo X eine Wasserstoffsäure oder ein s. g. Säurehydrat bedeutet); sie sprechen sich dagegen aus, alle vom Glycerin sich ableitenden Verbindungen, die es regeneriren können, auf die Typen  $\begin{smallmatrix} \text{H}_3 \\ \text{H}_3 \end{smallmatrix} \text{O}_6$  oder  $\begin{smallmatrix} \text{H}_3 \\ \text{H}_3 \end{smallmatrix}$  zu beziehen und in ihnen ein dreiatomiges Radical  $\text{C}_6\text{H}_5$  anzunehmen (6). — Berthelot und Luca machen ferner noch Mittheilungen über Glycerinverbindungen, welche neben Essigsäure (oder dem Ra-

Glycerin und  
von ihm sich  
ableitende  
Verbindun-  
gen.

(1) Jahresber. f. 1854, 449. — (2) Das Trichlorhydrin ist mit der Chlorverbindung des gechlorten Propylens ( $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}_2\text{Cl}_2$ ), das Epidichlorhydrin mit dem zweifach-gechlorten Propylen isomer. Das Trichlorhydrin giebt bei dem Erhitzen mit Natrium Chlornatrium und freies Allyl. — (3) Jahresber. f. 1855, 627. — (4) Jahresber. f. 1856, 600. — (5) Jahresber. f. 1854, 454. — (6) Vgl. Jahresber. f. 1855, 628 f.

Glycerin und  
von ihm sich  
ableitende  
Verbindun-  
gen.

dical derselben) Chlor- oder Bromwasserstoffsäure (oder Chlor oder Brom) enthalten. Durch Zusatz von Chloracetyl zu kalt gehaltenem Glycerin, bis keine Einwirkung mehr erfolgt, Destilliren des Products, besonderes Auffangen des bei 180 bis 260° Uebergehenden, Schütteln desselben mit Wasser und dann mit Alkalilösung, Zusammenstellen mit Chlorcalcium und Aetzkalk und fractionirtes Rectificiren erhielten sie das *Acetodichlorhydrin*  $C_{10}H_8Cl_2O_4 (= C_6H_5O_6 + C_4H_4O_4 + 2HCl - 6HO)$  als ein klares, neutrales, erfrischend und ätherartig riechendes, in Wasser wenig lösliches, bei 205° ohne Zersetzung überdestillirendes Oel (dieselbe Verbindung bildet sich auch bei mehrtägigem Einleiten von Chlorwasserstoffgas in eine Mischung gleicher Volume Glycerin und krystallisirbarer Essigsäure; doch ist das meiste hierbei sich Bildende Dichlorhydrin). Gleichzeitig mit der vorhergehenden Verbindung bildet sich auch etwas *Acetochlorhydrin*  $C_{10}H_8ClO_6 (= C_6H_5O_6 + C_4H_4O_4 + HCl - 4HO)$ , eine der vorhergehenden ähnliche aber schwächer riechende und bei etwa 250° sich verflüchtigende Flüssigkeit. *Diacetochlorhydrin*  $C_{14}H_{11}ClO_8 (= C_6H_5O_6 + 2C_4H_4O_4 + HCl - 6HO)$  wird erhalten durch Einwirkung von Chloracetyl auf eine Mischung gleicher Volume Glycerin und krystallisirbarer Essigsäure, Destilliren des Products, besonderes Auffangen des bei 230 bis 260° Uebergehenden, fractionirtes Rectificiren desselben; es ist eine neutrale, bei etwa 245° sich verflüchtigende Flüssigkeit. Bromacetyl giebt bei der Einwirkung auf Glycerin entsprechende Verbindungen. Läßt man eine Mischung gleicher Aequivalente Chloracetyl und Bromacetyl auf Glycerin einwirken und verfährt wie bei der Darstellung des Acetodichlorhydrins, so erhält man *Acetochlorhydrobromhydrin*  $C_{10}H_8ClBrO_4 (= C_6H_5O_6 + C_4H_4O_4 + HCl + HBr - 6HO)$ , eine neutrale, farblose (im Lichte sich indessen etwas färbende), schwach nach Essigäther und Bromäthylen riechende, gegen 228° siedende und unzersetzt überdestillirende Flüssigkeit. — Berthelot und Luca geben noch

eine Zusammenstellung der von ihnen bereits dargestellten und der als möglich betrachteten Verbindungen, die sich von Glycerin und Chlorwasserstoff-, Bromwasserstoff- und Essigsäure ableiten; sie besprechen die Existenz von Glycerinverbindungen, welche mehrere Sauerstoffsäuren zugleich enthalten und betrachten es als wahrscheinlich, daß solche Verbindungen in den natürlich vorkommenden Fetten existiren; sie glauben namentlich, daß die s. g. Elainphosphorsäure (Oleophosphorsäure) als eine von dem Glycerin, der Oelsäure und der Phosphorsäure sich ableitende Verbindung  $C_{156}H_{143}PO_{24}$  ( $= 2C_8H_8O_6 + 4C_{36}H_{34}O_4 + PO_5, 3HO - 12HO$ ) zu betrachten sei.

Glycerin und  
von ihm sich  
ableitende  
Verbindun-  
gen.

Nach J. H. Gladstone (1) zeigt das *Nitroglycerin* je nach der Darstellungsweise verschiedene Eigenschaften. Gewöhnliches wasserhaltiges Glycerin wird durch Eintragen in eine Mischung aus 3 Th. Schwefelsäure und 1 Th. rauchender Salpetersäure zu einer unter dem Hammer oder beim Erhitzen heftig explodirenden Flüssigkeit; wasserfreies Glycerin giebt aber bei derselben Behandlung einen nicht explodirenden und ohne Geräusch verbrennenden Körper. Beide Arten Nitroglycerin werden in einer Mischung von fester Kohlensäure und Alkohol schleimig und nehmen dann das Aussehen fetter Säuren an; beide zersetzen sich von selbst unter Entwicklung rother Dämpfe. Eine Probe Nitroglycerin gab bei solcher Selbstzersetzung an der Sonne im Sommer auskrystallisirende Oxalsäure und zwei Flüssigkeitsschichten, deren obere Salpetersäure, Ammoniak, Oxalsäure, Blausäure und andere nicht näher untersuchte Körper enthielt.

Debus (2) hat als vorläufige Anzeige mitgetheilt, daß bei Einwirkung von Salpetersäure auf Glycerin neben anderen Producten auch eine in die Propylreihe gehörige,

(1) Im Ausz. aus Report of the British Assoc. 1856, Not. and Abstr., 52 in J. pr. Chem. LXXII, 380. — (2) Phil. Mag. [4] XIII, 537.



der Glyoxylsäure homologe Säure gebildet wird. Die später ausführlicher bekannt gewordenen Untersuchungen über die Einwirkung von Salpetersäure auf Glycerin sind im folgenden Jahresbericht zu besprechen.

Kohlen-  
wasser-  
stoffe;  
flüchtige  
Öle;  
Campher;  
Harze.  
Paraffin.

Th. Anderson (1) hat die Abweichungen in Eigenschaften und Zusammensetzung besprochen, welche die aus verschiedenen Substanzen dargestellten Arten Paraffin zeigen. Er selbst fand in Paraffin *A* aus Boghead-Kohle, *a* nach dem Schmelzen krystallinischem von 45°,5 Schmelzpunkt, *b* in körnigem von 52° Schmelzpunkt, *B* aus Rangoon-Theer (2), von 61° Schmelzpunkt, *C* aus Torf, von 46°,7 Schmelzpunkt:

	<i>A<sub>a</sub></i>	<i>A<sub>b</sub></i>	<i>B</i>	<i>C</i>	
Kohlenstoff	85,1	85,0-85,8	85,15	84,95	85,28
Wasserstoff	15,1-15,3	15,4	15,29	15,05	15,16

Er ist der Ansicht, die verschiedenen Paraffinarten seien nicht lediglich Gemenge isomerer Kohlenwasserstoffe  $C_nH_{2n}$ , sondern es seien darin auch wasserstoffreichere Kohlenwasserstoffe ( $C_{40}H_{82}$  und höhere Kohlenwasserstoffe  $C_nH_{n+2}$ ) enthalten. — C. v. Reichenbach (3) betrachtet es als wahrscheinlich, daß es nur Eine Art Paraffin gebe, und die Abweichungen in den Eigenschaften verschiedener Präparate auf dem Gemischtsein mit schwer zu beseitigenden Verunreinigungen beruhen.

Styrol.

Nach Kubel (4) giebt das durch Einleiten von trockenem Chlorgas in wasserfreies Styrol dargestellte Chlorstyrol  $C_{16}H_9Cl_2$  bei dem Erwärmen mit weingeistigem Kali

(1) Aus Report of the British Assoc. 1856, Not. and Abstr., 49 in J. pr. Chem. LXXII, 879; Dingl. pol. J. CXLVIII, 78. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1856, 606. — (3) J. pr. Chem. LXXIII, 111. — (4) Ann. Ch. Pharm. CII, 288; Chem. Centr. 1857, 510.

ein schweres, angenehm riechendes, die Augen stark reizendes Oel, das für sich destillirt unter Entwicklung von Chlorwasserstoff zersetzt wird, aber mit Wasserdämpfen farblos destillirt werden kann. Dieses Oel ergab 18,58 pC. Chlor (das gechlorte Styrol  $C_{16}H_7Cl$  enthält 25,58 pC. Chlor). Mit wenig Wasser übergossen der Luft ausgesetzt giebt es Salzsäure und auskrystallisirende Benzoësäure.

Luca (1) untersuchte das flüchtige Oel, welches in den Schalen der Früchte von *Citrus bigaradia sinensis* und *Citrus bigaradia myrtifolia* enthalten ist. Das durch Auspressen der Schalen dargestellte Oel ist gelblich, klar, leicht beweglich, angenehm riechend; es destillirt fast vollständig bei 178°. Das Destillat ist farblos, aber ähnlich schillernd wie eine Lösung von schwefels. Chinin, von 0,852 spec. Gew. bei 10°; seine Zusammensetzung ist  $C_{20}H_{16}$ ; es dreht die Polarisationsebene des Lichtes stärker nach rechts, als das Terpentin-, Citronen-, Orangen- oder Bergamottöl. Gegen Lösungsmittel verhält es sich wie die letzteren Oele. Salpetersäure greift es erst bei dem Erwärmen unter Entwicklung salpetriger Dämpfe an und Wasser scheidet dann eine fast feste gelbe Substanz ab. Es absorbiert in der Kälte Chlorwasserstoffgas unter Bräunung; bei Einwirkung von concentrirter Salzsäure bräunt es sich und nach einigen Tagen bildet sich eine krystallinische Verbindung  $C_{20}H_{16}$ , 2 HCl. In dem mit Alkohol und Salpetersäure gemischten Oel bildet sich eine krystallinische Substanz, vielleicht eine dem s. g. Terpinölhydrat entsprechende Verbindung.

Oel von  
*Citrus biga-*  
*radia*.

Brüning (2) untersuchte den im Nelkenöl enthaltenen Kohlenwasserstoff. Das zur Entfernung der Nelkensäure mit überschüssigem Kali destillirte Nelkenöl wurde nochmals mit wässrigem Kali geschüttelt, mit Wasser gewaschen und getrocknet; das so erhaltene, dem Terpin-

Nelkenöl.

(1) Compt. rend. XLV, 904; Instit. 1857, 393; J. pharm. [8] XXXIII, 51. — (2) In der S. 331 angef. Abhandl.

öl ähnlich riechende Oel ergab den Siedepunkt  $255^{\circ}$  und die Zusammensetzung  $C_{20}H_{16}$ .

Oel und  
Stearopten  
von *Xanthoxylum piperitum*.

Stenhouse hatte früher (1) über das Xanthoxylin, einen krystallisirbaren Bestandtheil aus dem s. g. japanischen Pfeffer, der Frucht von *Xanthoxylum piperitum* De Candolle, einige Angaben gemacht, zu deren Berichtigung und Vervollständigung er nun Folgendes mittheilt (2). Bei der Destillation der zerquetschten Samen mit Wasser ging mit diesem ein flüchtiges Oel und ein krystallinischer Körper über. Das flüchtige Oel, durch starkes Erkalten von dem größten Theil des auskrystallisirenden Stearoptens getrennt, destillirte größtentheils bei  $130^{\circ}$  (aus dem hier bleibenden Rückstand schied sich später noch Stearopten ab); dieses Destillat gab nach dem Entwässern mittelst Chlorcalcium, Rectificiren über Aetzkali und dann über Kalium ein farbloses, angenehm aromatisch riechendes, bei  $162^{\circ}$  siedendes Oel  $C_{20}H_{16}$ , welches Stenhouse als *Xanthoxylum* bezeichnet; mit Chlorwasserstoff bildet dieses eine flüssige aber keine krystallinische Verbindung. Für das Stearopten, das *Xanthoxylin*, fand Stenhouse nach mehrmaligem Umkrystallisiren aus Alkohol die Zusammensetzung  $C_{10}H_6O_4$ ; so gereinigt bildet es grobe seideglänzende Krystalle (die Form derselben wurde schon früher beschrieben); es ist unlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol und in Aether, riecht nur schwach, schmeckt schwach aromatisch, schmilzt bei  $80^{\circ}$  und erstarrt bei  $78^{\circ}$ , ist unzersetzt destillirbar, wird durch Salpetersäure zu Oxalsäure umgewandelt.

Campher.

De la Lande (3) hatte früher angegeben, der Campher (der optisch-rechtsdrehende der Laurineen) werde durch Einwirkung von Schwefelsäure zu einem isomeren, die Polarisationsebene des Lichtes in geringerem Grade

(1) Jahresber. f. 1854, 689. — (2) Pharm. J. Trans. XVII, 19; Ann. Ch. Pharm. CIV, 236; J. pr. Chem. LXXIII, 179; Chem. Centr. 1858, 287. — (3) Instit. 1839, 399; Berzelius' Jahresber. XX, 381.

drehenden Oel, welches bei längerem Erwärmen mit Kalihydrat wieder zu einem dem Campher ähnlichen aber mit geringerem Rotationsvermögen begabten festen Körper werde. Chautard (1) hat diese Angaben, welche die Möglichkeit einer Umwandlung des Camphers in eine optisch-unwirksame Modification anzudeuten schienen, geprüft. Campher wurde mit dem 4fachen Gewichte Schwefelsäurehydrat 1 bis 8 Stunden lang auf 100° erhitzt, wobei eine stetige Entwicklung von schwefliger Säure statt hatte. Die so erhaltenen Lösungen gaben bei der Fällung mit Wasser Gemenge von unverändertem Campher und einem schwärzlichen Oel; die Menge des letzteren nahm mit der Dauer der Erwärmung zu und zugleich das Rotationsvermögen ab. Das nach 12- bis 13stündigem Erhitzen Gefällte drehte die Polarisationssebene des Lichtes nicht mehr; durch Waschen des von kohligter Ausscheidung getrennten Products mit wässerigem Kali und Rectificiren über Chlorcalcium wurde ein farbloses, schwach aromatisch riechendes Oel erhalten, welches größtentheils bei 240° überdestillirte (2). Dieses Destillat zeigte bei 6° das spec. Gew. 0,974, erstarrte bei - 10° nicht, wurde bei dem Kochen mit Salpetersäure unter Entwicklung salpetriger Dämpfe gelöst ohne Campher oder Camphersäure zu bilden (Wasser fällt aus der Lösung ein weiches, in Weingeist lösliches, nicht krystallisirbares Harz), durch rauchende Schwefelsäure geröthet ohne damit eine Verbindung einzugehen, durch 6stündiges Erhitzen mit schmelzendem Kalihydrat bei Luftabschluß nicht zu Campher umgewandelt (aus der erstarrten Masse liefs sich nur eine gelbliche harzartige Substanz abscheiden, die bei behutsamem Destilliren

(1) Compt. rend. XLIV, 66; Instit. 1857, 18; J. pr. Chem. LXXI, 310; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 157. — (2) Das bei höherer Temperatur Uebergegangene wurde bei abermaligem Erwärmen mit Schwefelsäurehydrat auf 100° unter Entwicklung von schwefliger Säure auch zu dem Oel  $C_{16}H_{12}O_2$ .

keine Spur Campher gab); es ergab die Zusammensetzung  $C_{16}H_{12}O_2$ , die Dampfdichte 4,517. Ohautard bezeichnet dieses Oel als *Camphren* und ist der Ansicht, das von de la Lande untersuchte Oel sei ein Gemenge von Camphren und unverändertem Campher gewesen.

**Cumarin.** Nach G. und C. Bley (1) ist Cumarin in dem Kraut der *Orchis fusca* Jacq. enthalten. 1 Kilogr. desselben gab ihnen 2,47 Grm. krystallisirtes Cumarin.

**Copal.** A. Vogel d. j. (2) fand in durchsichtigem Copal 78,1 pC. C und 10,5 H, in dem bei dem Extrahiren mit 90 procentigem Alkohol bleibenden (62 pC. betragenden) Rückstand 78,6 pC. C und 10,1 H, in dem löslichen Theile 77,6 pC. C und 10,7 H; in dem aus einer anderen Copal-sorten dargestellten unlöslichen Harz 76,1 pC. C und 11,1 H. Bei 24stündigem Digeriren des in Alkohol unlöslichen Theils des Copals mit Schwefelsäurehydrat fand keine Einwirkung statt. Fein gepulverter Copal, der in reinem Aether nur sehr unvollständig löslich ist, löst sich in jodhaltigem Aether nach einiger Zeit vollständig.

**Scammonium.** F. Keller (3) hat Untersuchungen über die näheren Bestandtheile des Scammoniums ausgeführt. Er stellte das gereinigte Harz dar durch Auskochen des käuflichen mit Alkohol unter Zusatz von frisch geglühter Knochenkohle, wiederholtes Behandeln der filtrirten und mit Wasser bis zur beginnenden Trübung versetzten Lösung mit Knochenkohle, bis die Flüssigkeit farblos erschien, Abdestilliren des Alkohols unter Zusatz von Wasser, und wiederholtes Auskochen des Rückstandes mit Wasser. Für das gereinigte Harz, welches gepulvert rein weiß war, nimmt Keller (nach dem Trocknen im leeren Raume) die Zusammensetzung  $C_{76}H_{67}O_{35} = C_{76}H_{64}O_{32} + 3HO$  an. Bei

(1) Arch. Pharm. [2] XCII, 82; Chem. Centr. 1857, 827. — (2) N. Jahrb. Pharm. VII, 370. — (3) Ann. Ch. Pharm. CIV, 63; im Auss. J. pr. Chem. LXXIII, 147; Chem. Centr. 1858, 33.

dem Kochen mit caustischen Alkalien wird es zu einer <sup>Scammonium.</sup> Säure, der *Scammoninsäure*; diese wurde bereitet durch Eintragen von reinem Scammonium in kochende Barytlösung, wo es sich unter Entwicklung eines aromatischen Geruches löst, Ausfällen des Baryts mittelst Schwefelsäure, Beseitigung der überschüssigen Schwefelsäure mittelst Bleioxyds und des sich lösenden Bleioxyds mittelst Schwefelwasserstoffs; die so erhaltene stark saure Flüssigkeit gab bei dem Abdampfen bei 100° die Scammoninsäure als amorphen Rückstand. Eine Lösung dieser Säure giebt mit neutralen Metallsalzen keine Fällung, mit basisch-essigs. Bleioxyd einen voluminösen Niederschlag; die mit etwas überschüssigem Ammoniak versetzte Lösung der Säure gab mit einfach-essigs. Bleioxyd einen flockigen Niederschlag, für welchen (nach wiederholtem Lösen in verdünnter Essigsäure, Fällen mittelst der kleinsten Menge Ammoniak, Trocknen über Schwefelsäure) Keller die Zusammensetzung  $4\text{PbO}, \text{C}_{76}\text{H}_{64}\text{O}_{43}$  annimmt (dieses Salz verliert bei 120 bis 130° Nichts an Gewicht). Keller betrachtet die freie Säure als  $\text{C}_{76}\text{H}_{68}\text{O}_{47} = \text{C}_{76}\text{H}_{64}\text{O}_{32} + 11\text{O} + 4\text{HO}$ . — Bei Einwirkung verdünnter Mineralsäuren auf diese Säure oder die alkalische Harzlösung tritt Spaltung ein zu Zucker, *Scammonolsäure* und sich verflüchtigende Butter-säure. Die Scammonolsäure scheidet sich bei dem Kochen einer Lösung der Scammoninsäure oder einer Lösung des Scammoniums in Kalilauge mit überschüssiger Schwefelsäure (unter fortwährendem Ersatz des verdampfenden Wassers, da sonst leicht Bräunung eintritt) bald in Oeltröpfchen ab, die sich zu einer aufschwimmenden, bei dem Erkalten strahlig-krystallinisch erstarrenden Schichte vereinigen; sie schmilzt bei 55 bis 56°, ist unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und in Aether (die Lösungen reagiren sauer; aus der alkoholischen Lösung krystallisiren mikroskopische Nadeln); Keller giebt ihr die Formel  $\text{C}_{38}\text{H}_{36}\text{O}_7$  und betrachtet sie als zweibasische Säure. Nach seinen Versuchen, die Mengenverhältnisse der bei dieser Spaltung

auftretenden Producte zu ermitteln, glaubt er für diese Zersetzung die Gleichung:  $C_{76}H_{68}O_{47} = 2 C_{12}H_{12}O_{12} + C_8H_8O_4 + C_{36}H_{36}O_7 + 4 C_2O_3$  aufstellen zu dürfen; die Oxalsäure liefs sich indessen nicht nachweisen.

Farbstoffe.  
Indigo und  
davon sich  
Ableitendes.

O. L. Erdmann (1) hat nachgewiesen, dafs Indigblau im feuchten Zustande durch ozonhaltige Luft sehr leicht zu Isatin umgewandelt wird.

J. Löwenthal (2) hat Untersuchungen angestellt zur Entscheidung der Frage, ob das Indigweifs als Indigblau — Sauerstoff + Wasser, oder als Indigblau + Wasserstoff zu betrachten ist. Er suchte zunächst zu ermitteln, ob alle einer höheren Oxydation fähigen Körper bei Gegenwart von Alkali das Indigblau in Indigweifs überführen können; er fand, früheren Angaben widersprechend, dafs schwefligs. und phosphorigs. Salze, Schwefelkalium, Schwefelcalcium und Manganoxydulsalze diese Umwandlung des Indigblau's nicht bewirken können; auch arsenigs. Natron bewirkt dieselbe nicht (3). Aus weiteren Versuchen über die Umwandlung des Indigblau's in Indigweifs und über das Verhalten der die Umwandlung bewirkenden und der sie nicht bewirkenden Substanzen gegen andere Oxyde (Kupferoxyd, Chromsäure, Wismuthoxyd) in alkalischer Lösung zieht er die Schlufsfolgerung, dafs das Indigweifs nicht Indigblau + Wasserstoff, sondern Indigblau — Sauerstoff sei, welchen Schlufs er in einer Fortsetzung dieser Untersuchungen ausführlicher rechtfertigen werde.

(1) J. pr. Chem. LXXI, 209. — (2) J. pr. Chem. LXX, 463; Dingl. pol. J. CXLVI, 362. — (3) Schwefels. Indigo verhält sich anders als unveränderter; wird schwefels. Indigo mit überschüssigem kohlens. Kali oder Natron versetzt und nun Schwefelwasserstoff eingeleitet, so findet sofort Bildung von Indigweifs statt.

Erdmann (1) hat das als *Carajuru* oder *Chica* bezeichnete Farbematerial untersucht, welches aus den Blättern der *Bignonia Chica* am Orinoco u. a. gewonnen wird (es scheidet sich nach längerer Einwirkung des Wassers auf die Blätter als rothes Satzmehl ab). Es kommt im Handel in blutrothen Kuchen vor; bei längerer Einwirkung des Lichtes nimmt es bräunliche Färbung an, beim Drücken und Reiben mit einem glatten Körper goldgrünen Glanz. Es enthält Nichts Krystallinisches. Es löst sich nicht in Wasser, wenig in siedendem Alkohol (die rothe Lösung setzt bei dem Erkalten etwas rothes Pulver ab, das, wie auch die Lösung selbst, bei längerer Einwirkung des Lichtes bleicht; eingedampft hinterläßt sie eine unkrystallinische rothe Masse), wenig in Aether mit gelber Färbung. Es wird durch Chlor hellbräunlich gefärbt, löst sich theilweise in wässriger Salzsäure zu dunkelbraungelber Flüssigkeit (das Rückständige ist wenig gefärbt), in warmer verdünnter Schwefelsäure zu gelber bis orangefarbener Lösung, die bei dem Erkalten eine unkrystallinische gelbrothe körnige Substanz ausscheidet und mit Ammoniak einen aschereichen dunkelpurpurrothen Niederschlag giebt. Eine Mischung von Salzsäure und Alkohol zieht den färbenden Stoff des Carajuru mit rothgelber Farbe aus, und kohlens. Ammoniak fällt aus der Lösung einen dunkelrothen, auch viel Asche enthaltenden Niederschlag. Kohlens. Kali und Natron ziehen selbst bei dem Kochen nur Spuren unter gelblicher Färbung aus, während das Rückständige dunkler gefärbt wird. Aetzkali löst das Farbematerial mit braunrother Färbung, und Säuren fallen aus der Lösung einen gelbrothen Niederschlag; Ammoniak löst es theilweise mit gelbrother Färbung; alkoholische Ammoniak-

(1) J. pr. Chem. LXXI, 198; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 758; Dingl. pol. J. CXLVII, 466; Chem. Gaz. 1857, 465. (Bonssingault's frühere Untersuchung dieses Farbematerials Ann. ch. phys. [2] XXVII, 315; Berzelius' Jahresber. V, 251.)



Carajuru o.  
Chion.

oder Kalilösung löst es reichlich unter tief-blutrother Färbung, und die Lösung wird durch Säuren rothgelb gefärbt. Bei der Behandlung des Carajuru mit Kali, Traubenzucker und Wasser oder Alkohol in einer verschlossenen Flasche (wie bei der Reduction des Indigo's nach Fritzsche's Verfahren) entsteht eine violette Lösung, die an der Luft sich augenblicklich bräunt, bei Luftabschluss zu Salzsäure gesetzt einen rothgelben Niederschlag giebt. Versuche, mit dem Carajuru Zeuge zu färben, gelangen nicht. Bei der trockenen Destillation giebt dasselbe ein rothgelbes öliges Product. — Zur Isolirung der eigentlichen färbenden Substanz, die zusammen mit zerstörtem Pflanzengewebe das Carajuru darstellt, wurde letzteres mit Alkohol ausgekocht und der Abdampfrückstand des Decocts mit Aether digerirt; das in diesem sich nicht Lösende war eine braunrothe, nur wenig Asche enthaltende, in Ammoniak vollständig lösliche Masse, welche (über Schwefelsäure getrocknet) 59,6 pC. Kohlenstoff und 35,0 Wasserstoff ergab (*A*). Der durch Ausziehen des Carajuru mit einer Mischung von Alkohol und etwas Schwefelsäure, und Fällen des Auszugs mit kohlens. Ammoniak erhaltene rothe Körper gab (bei 100° getrocknet und nach Abrechnung der Asche) 63,1 pC. Kohlenstoff und 4,9 Wasserstoff (*B*). Durch Behandlung des Carajuru mit erwärmter Salpetersäure wurde neben Pikrinsäure, Oxalsäure und Blausäure hauptsächlich eine Säure erhalten, die als *Anissäure* nachgewiesen wurde; diese entsteht auch bei gelindem Erwärmen des Carajuru mit verdünnter Chromsäure, und, ohne daß sich dabei erheblich rothe Dämpfe entwickeln, bei dem Behandeln des durch Alkohol ausgezogenen Carajururoths mit Salpetersäure. Erdmann hält es für wahrscheinlich, daß der rothe Farbstoff des Carajuru mit Anissäure  $C_{16}H_8O_6$  isomer sei (dieser Formel entspricht annähernd die Zusammensetzung *B*), oder 1 Aeq. Wasser mehr enthalte (die Zusammensetzung *A* entspricht nahezu der Formel  $C_{16}H_9O_7$ ).

E. Schunck (1) fand es nicht bestätigt, daß der gemeine Buchweizen (*Polygonum fagopyrum*) bei der Gährung Indigoblau liefere. Er fand dagegen in dieser Pflanze einen gelben, in kleinen Nadeln krystallisirbaren Farbstoff (2), welcher in kaltem Wasser sich wenig, in siedendem reichlicher und in Alkohol noch leichter löst, in Alkalien mit dunkelgelber Färbung löslich ist, durch Salzsäure und Schwefelsäure dunkelorange gefärbt, durch längeres Kochen mit verdünnter Schwefelsäure nicht zersetzt, durch kochende Salpetersäure zu Oxalsäure umgewandelt, in alkalischer Lösung der Luft längere Zeit dargeboten zu einer in Wasser leicht löslichen amorphen Substanz wird, mit Bleioxyd eine gelbe Verbindung giebt und in wässriger Lösung gebeizten Kattun lebhaft färbt; 1000 Th. frischer Buchweizenblätter gaben etwas mehr als 1 Th. des krystallisirten Farbstoffs, welcher nach Schunck entsprechend dem Aequivalentverhältniß  $C_3H_2O_2$  zusammengesetzt ist und wahrscheinlich mit Rutin (3) und Ilixanthin (vgl. bei Pflanzenchemie) identisch sei.

Farbstoff im  
Buchweizen.

Es wurde schon früher besprochen (4), daß mit dem Rutin (der Rutinsäure) auch der Farbstoff der Quercitronrinde, das Quercitrin, wahrscheinlich identisch ist, und ferner (5), daß das als *Flavin* im Handel vorkommende Farbematerial wohl auch derselbe Farbstoff ist. Dieses fand auch C. R. König (6), welcher durch die Untersuchung der Eigenschaften und der Zusammensetzung von gereinigtem Flavin und durch die Bestätigung, daß es sich durch Säuren zu Zucker und Quercetin spalten läßt, seine Identität mit dem Rutin oder Quercitrin nachwies. Daß indessen unter dem Namen Flavin verschied-

Flavin.

(1) Chem. Gaz. 1858, 18; Dingl. pol. J. CXLVII, 465. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1849, 713. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1851, 562; f. 1853, 535; f. 1855, 698. — (4) Jahresber. f. 1855, 698. — (5) Jahresber. f. 1856, 825. — (6) J. pr. Chem. LXXI, 98; Dingl. pol. J. CXLV, 304; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 498.

dene Substanzen in Handel gebracht wurden, geht daraus hervor, daß ein von Bolley (1) untersuchtes Flavin nicht Quercitrin (oder ein Quercitrin enthaltendes Extract der Quercitronrinde) war, sondern das durch Einwirkung von Säuren auf Quercitrin entstehende Spaltungsproduct des letzteren, das Quercetin, welches ein ungleich größeres Färbevermögen hat (2).

Farbstoff der  
chinesischen  
Gelbschoten.

Wie Rochleder (3) mittheilt hat Mayer gefunden, daß der Farbstoff der chinesischen Gelbschoten (4) ein gepaartes Kohlehydrat ist; bei der Einwirkung von Salzsäure scheidet sich krystallisirbarer Zucker aus. Der Farbstoff der Gelbschoten sei wahrscheinlich mit dem des Safrans identisch; während jener Farbstoff selbst nicht echt färbt, färbe das aus ihm zu erhaltende Zersetzungsproduct schön goldgelb.

Hämatoxyl.

Für die Krystalle des Hämatoxylins bestätigte Rammeisberg (5) die Bestimmung H. Kopp's (6), daß sie quadratische Combinationen  $\infty P \infty$  (mit untergeordnetem  $\infty P$ ).  $P$  sind; er fand  $P : P$  in den Endkanten  $= 123^{\circ}25'$  ungefähr.

Purree o.  
Jaune indien.

Für die, in dem als *Purree* oder *Jaune indien* bezeichneten Farbstoff enthaltene Euxanthinsäure (Purrinsäure), das durch Erhitzen derselben entstehende Euxanthon (Purrenon) und die Substitutionsproducte beider Körper hatte Laurent andere Formeln aufgestellt, als die von Erdmann und Stenhouse vorher gegebenen waren (7). Erdmann (8) hat jetzt, namentlich auch nach neueren Analysen des Euxanthons, die Laurent'schen Formeln als die anzunehmenden anerkannt, nämlich für

(1) Aus d. Schweizer. polytechn. Zeitschr. 1857, II, 51 in Diögl. pol. J. CXLV, 134; Chem. Centr. 1857, 621. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1854, 616; f. 1856, 824. — (3) Wien. Acad. Ber. XXIV, 41; J. pr. Chem. LXXII, 394; Chem. Centr. 1858, 96. — (4) Vgl. Jahresber. f. 1849, 456; f. 1853, 586; f. 1854, 663. — (5) In der S. 5 angef. Schrift, 223. — (6) Einleitung in die Krystallographie, 164. — (7) Vgl. Jahresber. f. 1849, 456 f. — (8) J. pr. Chem. LXXI, 195.

Euxanthinsäure	$C_{42}H_{18}O_{22}$	Euxanthon	$C_{40}H_{12}O_{12}$
Das Silbersalz	$C_{42}H_{17}AgO_{22}$	Chloreuxanthon	$C_{40}H_9Cl_3O_{12}$
Chloreuxanthinsäure	$C_{42}H_{16}Cl_2O_{22}$	Bromeuxanthon	$C_{40}H_9Br_3O_{12}$
Nitroeuxanthinsäure	$C_{42}H_{17}(NO_4)O_{22}$		

Ueber Farbstoffe vgl. auch den Bericht über Pflanzenchemie und über technische Chemie (Färberei).

F. Schulze (1) hat einen Beitrag zur Kenntniss des Lignins und seines Vorkommens im Pflanzenkörper veröffentlicht. Er vertheidigt die Ansicht, dafs in den Zellwänden Cellulose das eigentliche formbedingende Material ist, welches aber von Lignin in wechselnden Mengen imprägnirt ist. Zur Befreiung der Cellulose von Lignin und anderen begleitenden Substanzen empfiehlt er eine Mischung von chlors. Kali und Salpetersäure, welche hinlänglich verdünnt (3 Th. chlors. Kali auf 20 Th. Salpetersäure von höchstens 1,16 spec. Gew.) und genügend lange Zeit einwirkend die Cellulose im Wesentlichen unverändert lasse, die anderen Substanzen aber so verändere, dafs sie nun in Wasser und Alkohol löslich sind (selten nur sei noch Behandlung mit verdünnten Alkalien nothwendig). Schulze fand für schwedisches Filtrirpapier nach dem Trocknen bei  $120^\circ$  die Zusammensetzung  $C_{12}H_{10}O_{10}$  bestätigt und nimmt diese Formel als die der Cellulose an (2); er hat für verschiedene Holzsubstanzen den Gewichtsverlust, wie er bei längerem Maceriren mit der Mischung von Salpetersäure und chlors. Kali sich ergibt und den er als Ligningehalt betrachtet, bestimmt und die Elementarzusammensetzung des Rückstands ermittelt, welche der der Cellulose meistens ziemlich nahe kam. Er folgert aus seinen Versuchen,

Holz-  
substanzen.

(1) Aus dessen Beitrag: zur Kenntniss des Lignins und seines Vorkommens im Pflanzenkörper, Rostock 1856, in Chem. Centr. 1857, 821.

— (2) Vgl. Jahresber. f. 1850, 541.

Holz-  
substan.

dafs der durchschnittliche Ligningehalt der Hölzer etwa 50 pC. beträgt, und hieraus, der Annahme dafs die von Harzen, Gerbsäuren u. a. befreiten Holzarten etwa 50 pC. Kohlenstoff und 6 pC. Wasserstoff enthalten, und der bekannten Zusammensetzung der Cellulose leitet er ab, dafs dem Lignin eine durch die empirische Formel  $C_{38}H_{24}O_{20}$  ausdrückbare Zusammensetzung zukomme. Die Versuche, das Lignin zum Zweck der directen Analyse desselben zu isoliren, waren erfolglos.

A. Vogel d. j. (1) untersuchte den im Innern eines Eichstammes gebildeten Moder und unverändertes Holz von demselben Stamme. Er fand (die Trockentemperatur ist nicht angegeben)

im Holz :	49,5 pC. C ;	5,8 H ;	1,5 Asche,
„ Moder :	52,5 „ „	5,0 „	1,9 „

Nach Daubrée (2) wird Tannenholz, mit Wasser in einem dicht verschlossenen Gefäfse längere Zeit auf etwa 400° erhitzt, zu einer ganz das Aussehen von Steinkohle zeigenden schwarzen, glänzenden, dichten, harten, aus Kügelchen bestehenden, die Electricität nicht leitenden, bei dem Glühen nur Spuren flüchtiger Substanzen ausgehenden, selbst im Sauerstoffstrom nur langsam verbrennenden Masse.

Hervé Mangon (3) untersuchte Holz (von den Rostpfählen einer alten Brücke über die Gélise bei Mézin), welches, im Flufswasser stets untergetaucht, zu einer dunkelbraunen, im feuchten Zustand wenig Zusammenhang zeigenden Masse geworden war; diese ergab (lufttrocken) 43,9 pC. Kohlenstoff, 7,8 Wasserstoff, 0,5 Stickstoff, 39,7 Sauerstoff, 8,1 Asche. Mangon findet die Veranlassung, weshalb dies stets unter Wasser befindliche Holz sich so veränderte, in der Einwirkung von unten aufsteigender, Quellsäure und Quellsatzsäure enthaltender Quellwasser.

(1) N. Jahrb. Pharm. VII, 367. — (2) Ann. min. [5] XII, 305. —

(3) Aus d. Bull. de la Soc. d'Encourag., September 1857, 684 in Dingl. pol. J. CXLVI, 428.

Peligot (1) untersuchte ein dem äusseren Ansehen nach wohlerhaltenes Holz von einem alten Uferbau bei Carthago, welches hier der Einwirkung des Meerwassers lange ausgesetzt gewesen war. Das Holz, welches noch erkennen liess, dass es von einer Coniferenart stammte, enthielt 9,5 pC. Wasser, 47,2 kohlen. Kalk, 2,5 kohlen. Magnesia, 7,2 Chlornatrium (keine Kalisalze), 1,6 schwefels. Kalk, 0,3 Thonerde und Eisenoxyd, 0,1 Kieselerde, 31,6 organische Substanz; letztere ergab, bei 120° getrocknet und nach Abzug der Asche, 60,0 u. 58,6 pC. Kohlenstoff, 5,9 u. 5,8 Wasserstoff, 0,6 Stickstoff, 33,5 u. 35,0 Sauerstoff, näherte sich also durch ihren den des normalen Holzes übersteigenden Kohlenstoffgehalt der organischen Substanz der Braunkohlen.

Holz-  
substanz.

Ueber das Stärkmehl, sein Vorkommen, die Entwicklung, die Structur, die Auflösungs- und Quellungserscheinungen der Stärkmehlkörner hat Nägeli (2) Mittheilungen gemacht. — Nach Melsens (3) lässt sich durch längere Einwirkung von verdünnten Säuren bei wenig erhöhter Temperatur, von organischen Säuren, Diastase oder Pepsin auf Stärkmehlkörner denselben der ganze Gehalt an eigentlicher, mit Jod sich blau färbender Stärkmehlsubstanz entziehen, ohne dass die Form- oder Structurverhältnisse der Körner im Geringsten abgeändert werden. Die so behandelten Körner werden durch Jodwasser nur gelblich oder röthlich gefärbt; werden sie erst mit Jodwasser, dann vorsichtig mit concentrirter Schwefelsäure behandelt, so können sie, unter Beibehaltung ihrer Form, wieder blaue Färbung zeigen. Melsens vermuthet, dass die Hüllen der Stärkmehlkörner aus einer stickstoffhaltigen und einer der Cellulose nahestehenden Substanz bestehen. Auf das polarisirte Licht scheinen die von eigentlicher stärkmehlhaltiger Substanz befreiten Stärkmehlkörner nicht mehr einzuwirken.

Stärkmehl.

- (1) Compt. rend. XLIV, 933; Ann. ch. phys. [3] LII, 303. —  
 (2) Aus der botan. Zeitschr. Flora, 1856, Nr. 38 bis 41 in Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 256. — (3) Instit. 1857, 161.

Stärkmehl.

Verschiedene im Handel vorkommende Stärkmehlsorten (den Gehalt derselben an Wasser, Kleber, Faser, Asche und reinem Stärkmehl, welches letztere 74 bis 84 pC. betrug) untersuchte Just. Wolff (1); über die Zusammensetzung und den Nahrungswerth der Rückstände von der Stärkmehlfabrikation aus Kartoffeln machte Scheeven (2) Mittheilung.

Gélis hat Untersuchungen über die Veränderungen des Stärkmehls beim Erhitzen ausgeführt, welche, 1857 auszugsweise durch einen Bericht von Pelouze (3) bekannt geworden, 1858 vollständigere Veröffentlichung fanden (4). Wir geben hier die Resultate. Der Zweck der Untersuchung war, namentlich die bei Einwirkung der Hitze auf Stärkmehl sich bildenden gefärbten Substanzen genauer kennen zu lernen. Um diese in größerer Menge zu erhalten, wurde das Stärkmehl in einem flachen, an Einer Seite stark erhitzten Gefäße unter stetem Umrühren geröstet, bis es sich, in einem gleichsam zusammengesinteren Zustand, von dem Boden des Gefäßes leicht ablösen ließ und stechende Dämpfe auszustofsen anfang; das Product wurde zur Absonderung der verkohlten Theile in heißem Wasser gelöst, der Auszug zur Extractdicke eingedampft, der Rückstand in kleinen Portionen in einem Luftbad getrocknet und zur Vollendung der Röstung während einiger Zeit auf 220 bis 230° erhitzt. So wurde eine schwammige, an der Luft sich nicht verändernde, nicht zerfließliche aber in Wasser vollständig zu dunkelbrauner Flüssigkeit lösliche Masse erhalten, deren wesentlicher Bestandtheil nach Gélis eine als *Pyrodextrin* bezeichnete Substanz ist. Zur Reindarstellung der letzteren (namentlich zur Trennung von etwa noch beigemengtem Dextrin)

(1) J. pr. Chem. LXXI, 86; Dingl. pol. J. CXLV, 451; Chem. Centr. 1857, 764. — (2) Chem. Centr. 1857, 888. — (3) Compt. rend. XLV, 991; Chem. Centr. 1858, 164. — (4) Ann. ch. phys. [3] LII, 388; J. pharm. [3] XXXIII, 405.

versetzt Gélis die Lösung mit Alkohol, so lange sich noch dunkelgefärbte Flocken ausscheiden, und wiederholt das Lösen des Niederschlags in Wasser und die Ausfällung mittelst Alkohol. Das reine Pyrodextrin ist braun, getrocknet hart und brüchig, wenn nicht vollständig getrocknet glänzend und elastisch; es löst sich in 22grädigem Alkohol nur spurenweise, nicht in starkem Alkohol und in Aether, leicht in Wasser zu sepiafarbiger klebriger Flüssigkeit; es erleidet bei 200 bis 210° keine weitere Veränderung, während die beim Erhitzen des Zuckers entstehenden Substanzen (S. 497 ff.) hier zu verkohlen beginnen; es giebt mit Salpetersäure Oxalsäure, wird durch verdünnte Schwefelsäure und Salzsäure selbst in der Wärme nur sehr langsam angegriffen, durch diese Säuren im concentrirten Zustande zu einem wenig löslichen braunen Pulver umgewandelt während die Flüssigkeit sich färbt; es reducirt Kupferoxyd in alkalischer Lösung, Gold und Silber aus ihren Salzen; seine Lösung wird durch wässeriges Jod nicht purpurroth gefärbt, durch Thonerdehydrat entfärbt. Das bei 160° getrocknete Pyrodextrin ergab die Zusammensetzung  $C_{48}H_{37}O_{37}$ ; der Luft ausgesetzt zieht es rasch 3 Aeq. Wasser an. Die wässerige Lösung giebt mit Barytwasser einen in Wasser schwer löslichen, mit alkoholhaltigem Wasser auszuwaschenden braunen Niederschlag, bei 160° getrocknet  $C_{48}H_{36}O_{36}$ , 2 BaO; sie wird durch wässeriges einfach-essigs. Bleioxyd nicht gefällt, aber auf Zusatz von etwas Alkohol zu der Mischung beider Lösungen entsteht ein schwarzer zäher Niederschlag, getrocknet  $C_{48}H_{36}O_{36}$ , PbO. — Das Pyrodextrin scheint das einzige gefärbte Product zu sein, welches bei nicht allzustarker Einwirkung der Wärme auf Stärkmehl sich bildet, und ist nach Gélis in allen bis zur Bräunung erhitzten stärkmehlhaltigen Substanzen enthalten.

Neubauer (1) hat seine Untersuchungen über das Stärkmehl.

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 105; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 255; Chem. Centr. 1857, 590. Gummi.



Gummi. Arabin (1) wieder aufgenommen. Er fand es bestätigt, daß das reine Arabin (dargestellt durch Lösen von farblosem arabischem Gummi in kaltem Wasser, Ansäuern der colirten Lösung mit wenig Salzsäure, Fällern mit Alkohol, vollständiges Auswaschen des Niederschlags mit Alkohol, und mehrmaliges Wiederholen dieser Operationen) Lackmus stark röthet und sogar in concentrirter Lösung die Kohlensäure aus kohlen. Natron austreibt. Weitere Resultate seiner Untersuchung sind folgende. Das reine Arabin ist, so lange es feucht ist, in Wasser leicht löslich, aber nach dem Trocknen hat es diese Eigenschaft verloren, quillt dann nur froschlaichartig auf und löst sich erst nach Zusatz einer Basis zu einer schleimigen Flüssigkeit. Die wässerige Lösung des ganz reinen Arabins wird durch Alkohol nicht gefällt, aber der Zusatz eines Tropfens Salz- oder Salpetersäure oder einer Salzlösung bewirkt augenblicklich in dieser Mischung vollständige Fällung. Die mit Alkohol versetzte Lösung des Arabins bleibt auch nach wochenlangem Stehen klar oder zeigt höchstens ein schwaches Opalesciren ohne eigentliche Fällung. Das Arabin geht mit Kalk, Magnesia, Kali, Natron u. a. lösliche Verbindungen ein, die durch Alkohol gefällt werden, sich in Wasser zu einem Schleim lösen und je nach der Menge der zugesetzten Basis saure, neutrale oder alkalische Reaction zeigen. Das arabische Gummi löst sich in Wasser immer mit saurer Reaction auf und ist als ein saures Salz des Arabins mit Kalk, Magnesia und Kali zu betrachten; Neubauer erinnert, daß Löwenthal und Hausmann (2) in der Asche des feinsten arabischen Gummi's 96 pC. der kohlen. Salze dieser Basen fanden.

Gélis (3) hat über die Umwandlung von löslichem Gummi in unlösliches (Pflanzenschleim) Folgendes angegeben.

(1) Vgl. Jahresber. f. 1854, 624. — (2) Jahresber. f. 1853, 586. — (3) Compt. rend. XLIV, 144; J. pharm. [8] XXXI, 216; J. pr. Chem. LXXI, 378; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 566.

Arabisches Gummi, bei 100° getrocknet  $C_{12}H_{11}O_{11}$ , wird bei 120° zu  $C_{12}H_{10}O_{10}$  ohne, abgesehen von dem Wasserverlust, wesentlich verändert zu werden (1), und ist dann noch fast vollständig in Wasser löslich. Wird aber das Gummi längere Zeit einer etwas höheren Temperatur ausgesetzt, so geht es, ohne weiteren Gewichtsverlust, fast vollständig in eine Substanz über, die in Wasser nur aufquillt aber sich nicht mehr darin löst. Bei 150° wird das Gummi, indem es diese Umwandlung erleidet, in den die Wandungen des Gefäßes berührenden Theilen gelblich, aber der innere Theil der Masse ist ohne Färbung zu erleiden umgewandelt. Das künstlich dargestellte Cerasin, wie Gélis die umgewandelte Substanz nennt, giebt bei Behandlung mit Salpetersäure Schleimsäure, bei längerem Kochen mit Wasser eine lösliche Gummiart, welche übrigens (entgegen der von Guerin-Varry für das aus Cerasin in gleicher Weise entstehende lösliche Gummi ausgesprochenen Ansicht) doch vielleicht von dem arabischen Gummi verschieden sei; diese letztere Gummiart wird bei 150° wieder zu unlöslichem Gummi (künstlichem Cerasin).

Gummi.

Nach Göfsmann (2) enthält die jetzt in Nordamerika ihres Zuckergehalts wegen zu einer wichtigen Culturpflanze werdende Graminee *Sorghum saccharatum* allen Zucker als Rohrzucker; sie liefert 70 bis 75 pC. Saft, aus welchem sich 6 bis 7 pC. guter Candisrohrzucker nebst wohlschmeckender Melasse darstellen lassen. — H. Karsten (3) theilt mit, daß in dem Honig der *Polybia apicipennis* Saussure, einer unter den Wendekreisen in Amerika sehr verbreiteten Wespe, Rohrzucker in großen Krystallen vorkommt.

Rohrzucker.

Gélis (4) hat die Resultate seiner Versuche über die

(1) Vgl. Jahresber. f. 1854, 624. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIV, 835. — (3) Pogg. Ann. C, 550; J. pr. Chem. LXXI, 815; Chem. Centr. 1857, 528. — (4) Compt. rend. XLV, 590; Instit. 1857, 354; J. pharm. [3] XXXII, 424; Chem. Centr. 1858, 163; ausführlich Ann. ch. phys. [3] LII, 352. Pelouze's Bericht Compt. rend. XLV, 988. Vgl. Völkell's Untersuchungen im Jahresber. f. 1852, 651.

**Rohrzucker.** Veränderungen des Rohrzuckers bei höherer Temperatur mitgetheilt. Der, im Allgemeinen bisher als eine einzige Substanz  $C_{12}H_{22}O_{11}$  einschließend betrachtete Caramel ist nach seinen Untersuchungen ein Gemenge verschiedener gefärbter Substanzen, die zum Theil in Wasser löslich, zum Theil darin unlöslich sind. Unter den ersteren unterscheidet er drei eigenthümliche Substanzen, die er als Caramelan, Caramelen und Caramelin benennt, und welche seiner Angabe nach in dieser Reihenfolge bei der Einwirkung der Wärme auf den Rohrzucker entstehen. — Bei der Behandlung von gewöhnlichem Caramel mit 84procentigem Alkohol wird ersterer manchmal vollständig, manchmal mit Hinterlassung eines (bis zu 40 pC. betragenden) Rückstands gelöst; die Lösung enthält Caramelan, unverändert gebliebenen Zucker und manchmal Spuren von Caramelen. Gélis stellt das reine *Caramelan* aus dieser Lösung dar durch Beseitigung des unverändert gebliebenen Zuckers mittelst Gährung, Eindampfen des Filtrats zur Trockne, Wiederauflösen des Rückstands in Alkohol wobei das Caramelen ungelöst bleibt, Eindampfen der Lösung. Das Caramelan, welches dem gewöhnlichen Caramel seine charakteristischen Eigenschaften verleiht, ist eine braune, bei gewöhnlicher Temperatur harte und spröde, bei 100° sehr weiche, geruchlose, stark bitter schmeckende, zerfließliche und in Wasser leichtlösliche, auch in wässrigem Alkohol noch ziemlich, aber in wasserfreiem Alkohol nur wenig und in Aether gar nicht lösliche Substanz von der Zusammensetzung  $C_{12}H_{20}O_9$ . Es reducirt Kupferoxyd in alkalischer Lösung, Gold und Silber aus ihren Salzen. Durch Salpetersäure wird es zu Oxalsäure. Die wässrige Lösung wird durch neutrale Metallsalze nicht gefällt; die alkoholische Lösung giebt mit einer eben solchen von einfach-essigs. Bleioxyd einen gelben Niederschlag  $C_{12}H_{20}O_8$ , PbO, mit einer bis zu vollständiger Fällung zugesetzten ammoniakalischen Lösung von essigs. Bleioxyd einen Niederschlag  $C_{12}H_{20}O_8$ , 2 PbO, mit einer überschüssig zugesetzten holzgeistigen Lösung von Baryt

einen Niederschlag  $C_{12}H_8O_8$ ,  $2BaO$ . Bei  $190^\circ$  verliert Rohrucker. das Caramelan Wasser und geht es in die folgenden Substanzen über. — Der bei Behandlung des gewöhnlichen Caramels mit 84procentigem Alkohol bleibende Rückstand giebt an kaltes Wasser *Caramelen* ab, welches aus der Lösung durch Eindampfen oder durch Füllen mit absolutem Alkohol erhalten und durch Wiederauflösen in Wasser von etwas beigemischtem Caramelin befreit werden kann. Das Caramelen ist fest und brüchig, mahagonyroth, nicht hygroskopisch, löslich in Wasser (es zeigt ein etwa 6mal stärkeres Färbevermögen als das Caramelan) und verdünntem Alkohol, schwer löslich in starkem Alkohol und unlöslich in Aether. Auch es reducirt Kupferoxyd in alkalischer Lösung und giebt mit Salpetersäure Oxalsäure. Seine Zusammensetzung ist  $C_{36}H_{25}O_{25}$ ; eine Barytverbindung (erhalten durch Zusatz von Barytwasser zu einer mit Alkohol versetzten wässerigen Caramelenlösung bis zur Entfärbung der letzteren, oder durch Zusatz von Caramelenlösung zu überschüssigem Barytwasser und Füllen mittelst Alkohol) ergab die Zusammensetzung  $C_{36}H_{24}O_{24}$ ,  $BaO$ ; Gélis beschreibt auch Bleioxydverbindungen von  $C_{36}H_{24}O_{24}$  mit 1  $PbO$ , 4  $PbO$  und 6  $PbO$ . — Der Caramel enthält, wenn er stark erhitzt gewesen war, aufser den beiden vorstehenden, in kaltem Wasser löslichen Substanzen auch darin unlösliche, namentlich *Caramelin*, welches nach Gélis sich in verschiedenen Zuständen von gleicher Zusammensetzung zeigen kann. Er unterscheidet für das Caramelin einen Zustand *A*, in welchem es in Wasser löslich ist; einen Zustand *B*, wo es unlöslich in Wasser, löslich in anderen Lösungsmitteln ist; einen Zustand *C*, wo es in allen gewöhnlichen Lösungsmitteln unlöslich ist. Er giebt bezüglich dieser Zustände Folgendes an. Caramelin *B* und *C* ist in den bei Behandlung des Caramels mit kaltem Wasser bleibenden Rückständen enthalten; das Caramelin *B* kann aus denselben durch siedendes Wasser (wobei *B* in *A* übergehe), 60procentigen Alkohol oder alkalische Flüssigkeiten ausgezogen werden.

**Rohranoker.** Bei dem Eindampfen der heiss bereiteten wässerigen Lösung (aus der sich bei dem Erkalten Nichts absetzt) scheidet sich das Caramelin in Häuten, bei der Fällung mit Alkohol als reichlicher Niederschlag aus, beidemale aber in der Modification *B*, ebenso wenn es aus Lösungen in alkalischen Flüssigkeiten durch Säuren gefällt wird. Wird aber das Caramel *B* getrocknet, oder auch im feuchten Zustande mehrere Tage lang stehen gelassen, so geht es in den Zustand *C* über und ist dann in allen Lösungsmitteln unlöslich. Das Caramelin *B*, welches in kaltem Wasser und in starkem Alkohol unlöslich ist, löst sich in einer Mischung beider Flüssigkeiten; sein Färbevermögen ist 12mal gröfser als das des Caramelans. Das Caramelin ist eine nicht schmelzbare schwarze glänzende Substanz; auch es reducirt Kupferoxyd in alkalischer Lösung, Gold und Silber aus ihren Lösungen; seine Lösung wird durch fast alle Metallsalze gefällt. Das bei 120° getrocknete Caramelin ist nach Gélis  $C_{96}H_{51}O_{51}$  (1); er beschreibt die Verbindungen  $C_{96}H_{50}O_{50}, BaO$ ,  $C_{96}H_{50}O_{50}, 2BaO$ ,  $C_{96}H_{50}O_{50}, PbO$ . — Gélis hebt hervor, dafs die hier von ihm beschriebenen Substanzen sich von dem Zucker durch Austreten der Elemente des Wassers ableiten, zugleich aber unter Erhöhung des Atomgewichts der entstehenden Körper, welche mit einem Freiwerden von Wärme verbunden ist. Als Beweis hierfür führt er an, dafs bei dem Erhitzen grosser Mengen von Zucker in einem Metallbad, dessen Temperatur 210° nicht übersteigt, derselbe nach dem Schmelzen (bei 160 bis 165°) und zunehmender Bräunung sich mit grosser Lebhaftigkeit und unter Aufblähen zu zersetzen beginnt und die Lebhaftigkeit dieser Umsetzung, wenn sie einmal eingeleitet ist, selbst nicht durch Verminderung der von ausen einwirkenden Wärme gehemmt wird. Setzt man

(1) In seiner ersten Mittheilung (Compt. rend. XLV, 590) hatte Gélis angegeben, das Caramelin sei  $C_{96}H_{50}O_{50}, 2HO$  und verhalte sich wie eine zweibasische Säure.

den Zucker einer Temperatur von 190° aus, so lassen sich <sup>Rohrzucker.</sup> die im Vorstehenden beschriebenen Producte nach einander erhalten; bei dieser Temperatur enthält, wenn krystallisirter Rohrzucker angewendet wurde und der Gewichtsverlust 10 pC. beträgt, der Rückstand fast reines Caramelan; bei einem Gewichtsverluste von 14 bis 15 pC. ist der Rückstand vorzugsweise reich an Caramelen, bei einem Gewichtsverlust von 20 pC. besteht er fast ganz aus Caramelin.

Krümelsucker giebt nach Gélis bei Einwirkung der Wärme Producte, die dem Caramelan, dem Caramelen und dem Caramelin ähnlich, aber doch nicht damit identisch seien; Genaueres über diese Producte hat er nicht mitgetheilt.

Die zuerst von Wiggers (1) aus dem Mutterkorn <sup>Myose.</sup> erhaltene Zuckerart, welche später von Liebig und Pelouze (2) als Mannit betrachtet worden war, ist nach Mitscherlich's Untersuchung (3) allerdings eine eigenthümliche. Zur Darstellung derselben wird das Mutterkorn am besten fein gepulvert mit Wasser ausgezogen, der Auszug mit basisch-essigs. Bleioxyd gefällt, das Filtrat nach Abscheidung des darin enthaltenen Bleioxyds mittelst Schwefelwasserstoff im Wasserbade zu Syrupconsistenz eingedampft (läßt eine Probe beim Lösen in Wasser einen Rückstand, ist das Ganze nochmals zu lösen und das Filtrat einzudampfen); bei längerem Stehen der concentrirten Flüssigkeit bilden sich Krystalle der eigenthümlichen, von Mitscherlich als *Myose* (*μύκος*, Pilz) bezeichneten Zuckerart, die durch Abspülen mit Alkohol und Umkrystallisiren rein erhalten werden. Aus 2 Kilogramm. Mutterkorn wurden 2 Grm.

(1) Ann. Ch. Pharm. I, 129; Berzelius' Jahresber. XIII, 275. —

(2) Ann. Ch. Pharm. XIX, 285; Berzelius' Jahresber. XVII, 271. —

(3) Berl. Acad. Ber. 1857, 469; J. pr. Chem. LXXIII, 65; im Ausz. Ann. Ch. Pharm. CVI, 15; Chem. Centr. 1858, 93; Instit. 1858, 112; Ann. ch. phys. [3] LIII, 282; Chem. Gaz. 1858, 123; Cimento VII, 272.

**Mycose.** Mycose erhalten (das Mutterkorn von 1856 ergab fast Nichts von dieser Zuckerart; einmal wurde auch Mannit erhalten). — Die Mycose krystallisirt aus wässeriger Lösung mit krummen; aus alkoholhaltiger mit ebenen Flächen. Die Krystalle sind rhombische Combinationen, vorherrschend  $\infty P . \bar{P} \infty$ , untergeordnet auch  $\infty P 2 . \infty \bar{P} \infty . \infty \bar{P} \infty$  u. a. zeigend ( $\infty P : \infty P = 110^{\circ}6'$ ,  $\bar{P} \infty : \bar{P} \infty$  an der Hauptaxe  $= 116^{\circ}32'$ ), von der Zusammensetzung  $C_{12}H_{12}O_{12}$ . Sie schmelzen bei  $100^{\circ}$  zu einer durchsichtigen Flüssigkeit, die zu einer amorphen, erst nach längerer Zeit krystallinisch werdenden Masse erstarrt; sie geben bei  $100^{\circ}$  nur unerheblich Wasser ab, bei  $130^{\circ}$   $2HO$ , wobei die Masse sich aufbläht und später wieder fest wird; der Rückstand giebt bei weiterem Erhitzen kein Wasser ab, schmilzt bei  $210^{\circ}$  und bräunt sich bei noch stärkerem Erhitzen, wobei Caramelgeruch bemerklich wird. So weit erhitzte Mycose gab bei dem freiwilligen Verdunsten der wässerigen Lösung wieder unveränderte Krystalle von Mycose, denen etwas nicht krystallisirender Zucker beigemischt war. Stärker erhitzt wird die Mycose vollständig, unter Zurücklassung schwammiger aschefreier Kohle, zersetzt. — Die Krystalle schmecken süß, sind in Wasser leicht löslich (eine 50 pC. Mycose enthaltende heiße wässerige Lösung giebt bei dem Erkalten keine Krystalle), fast unlöslich in Alkohol (siedender Alkohol löst weniger als 1 pC. Mycose und bei dem Erkalten krystallisirt diese größtentheils aus). Die Lösung wird durch Baryt- und Kalklösungen nicht gefällt. Gegen Salpetersäure, Alkalien und schwefels. Kupferoxyd verhält sich die Mycose wie Rohrzucker. In rauchender oder gewöhnlicher Schwefelsäure löst sie sich ohne Zersetzung und Färbung; bei dem Erhitzen der Lösung auf  $100^{\circ}$  findet Zersetzung unter starker Bräunung statt. Durch längeres Kochen mit verdünnter Schwefelsäure wird die Mycose zu Stärkezucker umgewandelt. Eine Lösung, welche 9,68 pC. (in 100 CC. 10,03 Grm.; spec. Gew. der Lösung 1,036)

Mycose enthielt, drehte in einer 200<sup>mm</sup> dicken Schichte die Polarisationsebene um  $34\frac{3}{4}^{\circ}$  nach rechts.

Gélis (1) hat seine Beobachtungen über das Vorkommen von Mannit in See-Algen mitgetheilt; er schließt daraus, in Uebereinstimmung mit Phipson (2), daß der Mannit nicht von den lebenden Pflanzen secernirt, sondern erst durch Zersetzung der abgestorbenen Pflanzensubstanz gebildet werde. — Nach H. Ludwig (3) ist Mannit in den jungen frischen Blättern und Zweigspitzen der *Syringa vulgaris* enthalten, und war Bernays' Syringin (4) ein Gemenge von Mannit und dem noch näher zu untersuchenden Lilacin Meillet's (5).

Mannit.

Ubaladini (6) suchte Verbindungen des Mannits mit alkalischen Erden nach festen Verhältnissen darzustellen. Als Ausgangspunkt diente ihm eine aus 200 Th. Mannit, 66 Kalkhydrat und 660 Wasser, durch mehrtägiges Zusammenstehenlassen in einem verschlossenen Gefäß unter öfterem Umschütteln, bereitete Lösung. Bei dem Mischen derselben mit dem 3- bis 4fachen Volum 36grädigen Weingeists schieden sich weiße Flocken ab, die, durch mehrmaliges Lösen in wenig Wasser und Wiederausfällen mit Weingeist und durch Abwaschen mit verdünntem Weingeist gereinigt (Einwirkung der atmosphärischen Kohlensäure ist zu vermeiden), die Zusammensetzung  $C_6H_7O_6$ , CaO ergaben; die klare, nicht verdünnte Lösung dieser Verbindung begann bei  $85^{\circ}$  zu gerinnen und bei  $90^{\circ}$  liefs sich das sie enthaltende Gefäß umkehren ohne daß etwas ausfloß, bei dem Abkühlen bis zu  $50^{\circ}$  trat wieder vollständige Verflüssigung ein. Als jene Lösung über Schwefelsäure dem freiwilligen Verdunsten überlassen wurde,

(1) J. pharm. [3] XXXI, 219. — (2) Jahresber. f. 1856, 651. — (3) Arch. Pharm. [2] XCI, 289. — (4) Repert. Pharm. XXIV, 348; Berzelius' Jahresber. XXII, 461. — (5) J. pharm. [3] I, 25; Ann. Ch. Pharm. XL, 319. — (6) Compt. rend. XLV, 1016; ausführlicher Cimento VII, 118.



**Mannit.** krystallisirte zuerst Mannit mit wenig (3,3 pC.) Kalk; die davon getrennte Flüssigkeit schied nach längerer Zeit eine krystallinische Masse von der Zusammensetzung  $2\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6$ ,  $\text{CaO}$  aus, und die dann noch vorhandene Flüssigkeit enthielt sehr viel Kalk. Wurde endlich jene Lösung auf  $100^\circ$  erhitzt, so schied sich ein Niederschlag aus, welcher vermuthlich  $\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6$ ,  $3\text{CaO}$  sei. — Aus einer Lösung von Baryt und Mannit in Wasser, die in den obigen Verhältnissen, unter Ersetzung des Kalks durch sein Aequivalent Baryt, dargestellt war, erhielt Ubaldini bei dem Fällen derselben mit Weingeist weisse Flocken, die sich allmählig zu einer dicken Masse vereinigten; die durch wiederholtes Lösen in Wasser und Fällen mit Weingeist gereinigte Substanz ergab die Zusammensetzung  $\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6$ ,  $2\text{BaO}$ . Die in ganz gleicher Weise dargestellte Strontianverbindung ergab hingegen annähernd die Zusammensetzung  $2\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6$ ,  $\text{SrO}$ .

Buttlerow (1) stellte Versuche an über die Einwirkung des Jodphosphors  $\text{PJ}_3$  auf Mannit. Bei dem Erwärmen eines Gemenges gleicher Aequivalente beider Substanzen bis etwas über den Schmelzpunkt des Jodphosphors findet heftige Reaction statt, die sich bis zur Feuererscheinung steigern kann. Durch Erhitzen kleinerer Quantitäten des Gemenges, dem zur Mäßigung der Einwirkung Glaspulver zugesetzt war, und Destillation des rückständigen Products mit heißem Wasser wurde ein durch freies Jod braungefärbtes Oel erhalten, das durch vorsichtigen Zusatz wässriger schwefliger Säure zwar vom freien Jod befreit wurde, aber einen steigenden Siedepunkt und Zersetzung bei dem Sieden zeigte. Buttlerow betrachtet es als ein Gemenge von Jodverbindungen sehr verschiedener Radicale; die Behandlung desselben mit Silberoxyd bei erhöhter Temperatur, wo ein lauchartig riechendes ölartiges Gemenge entstand, und die Behandlung des letzteren mit Schwefelsäure (wo sich Säuren bildeten, deren Barytsalze

(1) Chem. Centr. 1857, 398.

löslich sind) oder mit oxydirenden Reagentien führte nicht zu der genaueren Erkenntniß, welche Zersetzung bei der Einwirkung des Jodphosphors auf Mannit eigentlich stattfindet.

Lamy hatte früher (1) aus der als *Protococcus vulgaris* bezeichneten Alge eine zuckerartige Substanz erhalten, welche er als *Phycit* benannte und für die er die Zusammensetzung  $C_{12}H_{15}O_{12}$  fand. R. Wagner (2) hatte vermuthet, diese Substanz möge identisch sein mit dem Erythromannit (Erythroglucin), für welchen verschiedene Chemiker verschiedene Formeln angenommen hatten (3) und der zuletzt von Berthelot (4) auch als  $C_{12}H_{15}O_{12}$  betrachtet wurde. Lamy hat jetzt (5) die Untersuchung des Phycits wieder aufgenommen. Er fand es bestätigt, daß seine Zusammensetzung der Formel  $C_{12}H_{15}O_{12}$  entspricht; eine genauere Untersuchung der Krystallform ergab, daß diese mit der des Erythromannits (6) übereinstimmt. Der Phycit ist somit mit dem Erythromannit identisch. Lamy fand jetzt noch, daß der Erythromannit bei dem Erhitzen, ohne aufzuschwellen, theilweise verflüchtigt werden kann.

Erythromannit  
(Phycit).

Die Krystalle des Quercits sind nach Senarmont's Bestimmung, wie Rammelsberg (7) mittheilt, monoklinometrische Combinationen  $\infty P . \infty P \infty . 0 P . + P \infty . (P \infty)$ , mit dem Verhältniß der Klinodiagonale zur Orthodiagonale zur Hauptaxe = 0,8001 : 1 : 0,7662, dem Winkel der geneigten Axen =  $68^{\circ}57'$ , der Neigung  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $106^{\circ}30'$ ,  $(P \infty) : (P \infty)$  daselbst =  $108^{\circ}52'$ ,  $0 P : + P \infty = 126^{\circ}17'$ ,  $0 P : \infty P = 106^{\circ}44'$ .

Quercit.

(1) Jahresber. f. 1852, 676; f. 1853, 556. — (2) Jahresber. f. 1853, 557. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 755 f., 763; f. 1849, 460 f. — (4) Jahresber. f. 1855, 677. — (5) Ann. ch. phys. [3] LI, 232. — (6) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 755; f. 1854, 627. — (7) In der S. 5 angef. Schrift, 224.

Verbindungen zuckerartiger Substanzen mit Weinsäure.

Berthelot hat, im weiteren Verfolge seiner Untersuchungen über die Verbindungen zuckerartiger Substanzen mit Säuren (1), mehrere saure Verbindungen aus solchen Substanzen und Weinsäure dargestellt. Die Resultate dieser Versuche sind bis jetzt nur in kürzerer Anzeige bekannt geworden (2). Zur Darstellung der im Folgenden aufgezählten Verbindungen erhitzt Berthelot ein inniges Gemenge gleicher Theile Weinsäure und der zuckerartigen Substanz während 1 bis 2 Tagen in offenem Gefäße auf  $120^{\circ}$ , reibt die erkaltete Masse mit etwas Wasser und kohlens. Kalk zusammen, filtrirt von dem weins. Kalk und dem überschüssigen kohlens. Kalk ab, trennt das Kalksalz der neu entstandenen gepaarten Säure von unverbunden vorhandener zuckerartiger Substanz durch Versetzen der Flüssigkeit mit dem zweifachen Volum gewöhnlichen Weingeists, Auswaschen des Niederschlags mit verdünntem Weingeist und wiederholtes Auflösen des Niederschlags in Wasser und Fällern desselben mittelst Weingeist. Durch genaues Ausfällen des Kalks aus der Lösung des Kalksalzes der aus der angewendeten Zuckerart und Weinsäure entstandenen Säure läßt sich die letztere im freien Zustande erhalten. Die Säuren, welche auf diese Art erhalten wurden, sind folgende, mit den von Berthelot ihnen beigelegten Formeln. Aus *Dulcin* (3) eine einbasische Säure  $C_{14}H_{10}O_{15} = C_6H_6O_5 + C_8H_6O_{12} - 2HO$ ; das Kalksalz derselben ist, bei  $110^{\circ}$  getrocknet,  $C_{14}H_9CaO_{15} + 4HO$ . Aus *Pinit* die dreibasische Säure  $C_{30}H_{18}O_{35} = C_6H_6O_5 + 3C_8H_6O_{12} - 6HO$ ; das Kalksalz ist  $C_{30}H_{15}Ca_3O_{35} + 6HO$ .

(1) Vgl. Jahresber. f. 1855, 675; f. 1856, 657. — (2) Compt. rend. XLV, 268; Instit. 1857, 288; J. pharm. [3] XXXIII, 95; J. pr. Chem. LXXIII, 157; Chem. Gaz. 1857, 441. Eine Verbindung des Mannits mit Weinsäure hatte Berthelot schon früher (Jahresber. f. 1856, 660) beschrieben. — (3) Berthelot bemerkt, die Dulcinverbindungen seien im Allgemeinen nicht von dem Dulcin  $C_6H_7O_6$  sondern von dem dem Mannitan (Jahresber. f. 1856, 654 ff.) entsprechenden, mit ihm isomeren und unter analogen Umständen entstehenden *Dulcinan*  $C_6H_6O_6$  abzuleiten.

*Aus Quercit* die dreibasische Säure  $C_{22}H_{16}O_{27} = C_6H_6O_5 + 2C_8H_6O_{12} - 2HO$ ; das Kalksalz ist  $C_{22}H_{13}Ca_3O_{27} + 2HO$ . *Aus Erythromannit* die Säure  $C_{44}H_{35}O_{56} = C_{12}H_{15}O_{12} + 4C_8H_6O_{12} - 4HO$ ; das Kalksalz ist  $C_{44}H_{29}Ca_6O_{56} + 4HO$ . *Aus Sorbin*, durch Einwirkung von Weinsäure bei  $100^\circ$ , eine nicht näher beschriebene Verbindung. *Aus Milchsucker* eine zweibasische Säure  $C_{34}H_{26}O_{38} = 3C_6H_6O_6 + 2C_8H_6O_{12} - 4HO$ ; das Kalksalz ist  $C_{34}H_{24}Ca_2O_{38} + 2HO$ , reducirt Kupferoxyd in der alkalischen Lösung des weins. Salzes, giebt bei Behandlung mit Salpetersäure viel Schleimsäure; Berthelot glaubt, die Bildung dieses Salzes beruhe auf einer vorgängigen Umänderung des Milchsuckers; bei einem unter etwas abgeänderten Umständen dargestellten Kalksalz entsprach die Zusammensetzung desselben der Formel  $C_{22}H_{13}Ca_3O_{28} + 4HO$ . *Aus Rohrzucker*, durch Einwirkung von Weinsäure bei  $100^\circ$ , eine einbasische, Kupferoxyd in alkalischer Lösung des weins. Salzes reducirende Säure  $C_{14}H_{10}O_{16} = C_6H_6O_6 + C_8H_6O_{12} - 2HO$ ; das Kalksalz ist  $C_{14}H_9CaO_{16}$ . *Aus Traubenzucker* eine zweibasische Säure  $C_{22}H_{13}O_{25} = C_6H_6O_5 + 2C_8H_6O_{12} - 4HO$ ; das Kalksalz ist  $C_{22}H_{11}Ca_2O_{25} + 2HO$ , reducirt Kupferoxyd in alkalischer Lösung des weins. Salzes, kommt mit Hefe zusammengebracht nicht in Gährung, wird durch verdünnte Schwefelsäure zu Weinsäure und gährungsfähigem Zucker gespalten. Das Magnesiasalz  $= C_{22}H_{11}Mg_2O_{25}, 2MgO, 2HO$  ist krystallinisch; ein saures Bleisalz  $C_{22}H_{12}PbO_{25}$  wurde erhalten; das neutrale Bleisalz ist unlöslich. Eine dieser Säure analoge oder mit ihr identische Säure ist nach Berthelot vermuthlich in den Trauben gegen die Zeit ihrer Reife enthalten. Auch mit Citronsäure und Traubenzucker läßt sich eine gepaarte Säure erhalten; Berthelot giebt an, das Kalk- und das Magnesiasalz derselben dargestellt zu haben, sonst Nichts Näheres. Er vergleicht noch die Bildungsweisen dieser Säuren mit denen der aus Glycerin und Säuren entstehenden Verbindungen (1).

(1) Vgl. Jahresber. f. 1854, 450.

Gährung des  
Zuckers und  
zuckerartiger  
Substanzen.

Die Veränderungen, welche die Zuckerarten und ihnen nahestehende Substanzen bei Gährungserscheinungen erleiden, sind der Gegenstand der Untersuchungen mehrerer Chemiker gewesen.

Maumené (1) hat Mittheilungen darüber gemacht, wie er sich die Bildung verschiedener Alkohole bei der Gährung des Zuckers möglich denkt und wie er sich die Umwandlung der Weinsäure in den Trauben zu Zucker erklärt. Zu einer eingehenderen Besprechung bieten sie keinen Anlaß.

Alkohol-  
gährung.

Pasteur (2) vertheidigt die Ansicht, daß die Alkoholgährung wesentlich auf der Bildung von Hefekügelchen, auf der Entwicklung organisirter Substanz beruhe. Er führt zu Gunsten dieser Ansicht Folgendes an. Wenn man von zwei gleichen Mengen derselben (mit vielem Wasser ausgewaschenen) frischen Hefe die eine unmittelbar mit Zuckerlösung zusammenbringt, die andere hingegen mit vielem Wasser auskocht, in dem filtrirten Decoct eben so viel Zucker, als bei dem andern Versuch angewendet ist, auflöst und eine Spur frischer Hefe (gleichsam als Samen für die Bildung von Hefekügelchen) zusetzt, so geht, während sich in der letzteren Flüssigkeit Hefekügelchen ausbilden, die Spaltung des Zuckers vor sich, und zuletzt findet sich bei beiden Versuchen fast dieselbe Menge Zucker durch Gährung zersetzt; fast gleich viel Zucker wird zersetzt, man mag die Gährung einleiten durch Hefe geradezu oder dadurch, daß man die in einer gleichen Menge Hefe enthaltene lösliche stickstoffhaltige Substanz in Berührung mit Zucker zu Hefekügelchen werden läßt, nur ist im letzteren Falle die Wirkung langsamer. Die eigentliche Wirkung der Hefe steht nach Pasteur im Zusammenhang damit, daß, was sie an löslicher stickstoffhaltiger Substanz enthält, zu organisirter Materie wird; an der Bildung der Hefe-

(1) Compt. rend. XLV, 1021. — (2) Compt. rend. XLV, 1032; Instit. 1857, 426; J. pr. Chem. LXXIII, 451; Chem. Gaz. 1858, 61.

kügelchen nimmt der Zucker selbst, unter gleichzeitiger Spaltung des größten Theils desselben zu Alkohol und Kohlensäure, Antheil. Nach seinen Versuchen nimmt Hefe, welche in Berührung mit Zuckerlösung ihre gährungsleitende Wirkung erschöpft, dabei an Gewicht zu. Er giebt auch an, daß die Menge des Stickstoffs, die im Verlauf der Gährung aus der Hefe als Ammoniak austritt, nur sehr gering ist; die Hefe werde dabei im Wesentlichen nicht absolut, sondern nur relativ ärmer an Stickstoff, indem nämlich bei der Gährung zu der Bildung von Hefekügelchen auch stickstofffreie Materie aus dem Zucker verwendet wird.

Alkohol-  
gährung.

Wir haben bereits im vorhergehenden Jahresberichte, S. 664, nach einer vorläufigen Mittheilung Berthelot's die Entdeckung desselben besprochen, daß auch zuckerartige Substanzen im weiteren Sinne des Worts — Glycerin, Mannit, Dulcin, Sorbin z. B. —, ferner Gummi, Stärkmehl u. a. Gährung mit Alkoholbildung zeigen können, wenn man sie mit kohlen. Kalk und stickstoffhaltigen thierischen Substanzen während längerer Zeit bei 40° zusammenstellen läßt. Berthelot hat jetzt seine Untersuchungen über diesen Gegenstand ausführlich bekannt gemacht (1); da unser früherer Bericht das Wesentliche der gewonnenen Resultate bereits enthält, begnügen wir uns, auf die neu erschienenen Abhandlungen nur zu verweisen. — Ebenso ist das Resultat der jetzt ausführlich publicirten Untersuchungen Berthelot's (2) darüber, daß bei der durch gewisse thierische Gewebe, namentlich die der Testikel, eingeleiteten Gährung von Mannit und Glycerin letztere zunächst zu einer dem Krümelzucker analogen Zuckerart umgewandelt werden, schon im letzten Jahresbericht, S. 665

(1) Ann. ch. phys. [3] L, 322; J. pharm. [8] XXXII, 244; die allgemeineren Resultate auch Compt. rend. XLIV, 702; Instit. 1857, 109; J. pr. Chem. LXXI, 321. — (2) Ann. ch. phys. [3] L, 369; J. pharm. [8] XXXI, 432; Compt. rend. XLIV, 1002; Instit. 1857, 149; J. pr. Chem. LXXI, 507.

Alkohol-  
gährung.

mitgetheilt worden. Wir entnehmen der neuen Mittheilung nur noch die genauere Angabe, wie die Umwandlung des Mannits oder Glycerins zu Zucker am sichersten gelinge. Zu einer aus 1 Th. der ersteren Substanzen auf 10 Th. Wasser bereiteten Lösung wird das fein zerschnittene Gewebe der Testikel von Menschen oder Thieren gesetzt (die Menge desselben, trocken gedacht, muß etwa  $\frac{1}{20}$  von der des Mannits oder Glycerins betragen) und das Ganze in einem offenen Kolben im zerstreuten Licht bei 10 bis 20° stehen gelassen. Das thierische Gewebe fault dann meistens nicht (Berthelot giebt jetzt an, daß bei Fäulniß desselben der Versuch mißlungen ist); nach einiger Zeit (1 bis 12 Wochen) enthält die Flüssigkeit eine das Kupferoxyd in alkalischer Lösung reducirende, auf Zusatz von Bierhefe sofort in Gährung übergehende, die Polarisationssebene des Lichtes wahrscheinlich nach links ablenkende Zuckerart, deren Menge sich in wiederholten Versuchen als eine sehr wechselnde ergab.

Milchsäure-  
gährung.

Nach Pasteur (1) beruht die Milchsäuregährung auf der Anwesenheit und der Entwicklung eines eigenthümlichen, von dem Alkoholgährungs-Fermente (der Hefe) verschiedenen, organisirten Ferments, und wenn verschiedene stickstoffhaltige Substanzen die Umwandlung des Zuckers zu Milchsäure eintreten lassen können, so beruhe dieß darauf, daß sie für die Entwicklung des eigenthümlichen Milchsäureferments das geeignete Material bieten. Ueber dieses Ferment giebt Pasteur Folgendes an. Es zeigt sich bei der wie gewöhnlich eingeleiteten Milchsäuregährung manchmal als eine grauliche Schichte über der Kreide oder der stickstoffhaltigen Substanz. Im reinen Zustand läßt es sich darstellen, indem man Bierhefe während einiger Zeit mit dem 15- bis 20fachen Volum Wasser bei 100° erhält; dem Filtrat Zucker (etwa 50 Grm. aufs Liter) und Kreide

(1) Compt. rend. XLV, 913; Instit. 1857, 409; J. pr. Chem. LXXIII, 447; ausführlich Ann. ch. phys. [3] LII, 404.

zusetzt und dann etwas von jener grauen Substanz zufügt; bis zum anderen Tage tritt in der Flüssigkeit eine Gährung ein, welche unter Trübung und allmäliger Lösung der Kreide vorschreitet; während sich das Milchsäure-Ferment als ein aus mikroskopischen Kügelchen (von geringerem Durchmesser als die der Bierhefe) bestehender Absatz ausscheidet. Wird dasselbe, nach dem Waschen mit vielem Wasser, auch nur in kleiner Menge in eine reine Zuckerlösung gebracht, so tritt alsbald Milchsäurebildung ein, die aber immer langsamer vorschreitet, wenn man nicht die Säure, im Mafse wie sie sich bildet, durch zugesetzte Kreide neutralisirt werden läßt. Bei der Einwirkung des Milchsäure-Ferments auf Zuckerlösung bilden sich neben der Milchsäure stets, doch in sehr wechselnden Mengeverhältnissen, Buttersäure, Alkohol, Mannit und eine zähe Substanz; Mannit entsteht stets, wenn man die Flüssigkeit sauer werden läßt, während der Zusatz von Kreide die Bildung oder das Bestehen von Mannit oder gummiartiger Substanz (1) verhindert (reine Mannitlösung, mit Kreide und frischem Milchsäure-Ferment versetzt, giebt unter Entwicklung von Kohlensäure- und Wasserstoffgas Alkohol, Milchsäure und Buttersäure); die Buttersäure entsteht, indem das Milchsäure-Ferment, nachdem es vorher vorzugsweise auf den

Milchsäure-  
gährung.

(1) Das bei der Milchsäuregährung — die nach Bensch's Verfahren (Jahresber. f. 1847 u. 1848, 554), unter Zusatz von Kreide, eingeleitet wurde — entstehende Gummi hat Brüning (Ann. Ch. Pharm. CIV, 197; J. pr. Chem. LXXIII, 183; Chem. Centr. 1858, 158) untersucht. Die von dem Rückstand getrennte Flüssigkeit wurde mittelst Schwefelsäure vom Kalk befreit, das Filtrat mit Alkohol versetzt, das ausgeschiedene Gummi durch mehrmaliges Lösen in mit Salzsäure angesäuertem Wasser und Ausfällen mit Alkohol gereinigt. Bei 130° getrocknet ergab es die Zusammensetzung  $C_{12}H_{10}O_{10}$ ; es ist weder mit Arabin noch mit Dextrin identisch (bezüglich des Verhaltens zu Kupferoxyd in alkalischer Lösung gleicht es dem Arabin, in wässriger Lösung dreht es die Polarisationsebene nach rechts); mit Salpetersäure behandelt bildet es keine Schleimsäure.



Zucker eingewirkt hat, den hierbei entstandenen milchs. Kalk in Angriff nimmt und kohlen- und butters. Kalk bildet.

Pflanzen-  
chemie und  
eigen-  
thümliche  
Pflanzen-  
stoffe.  
Pflanzen-  
athmen.

Assimilation  
des Stick-  
stoffs.

Lecoq (1) und Corenwinder (2) haben vorläufige Mittheilungen über Versuche gemacht, die sie bezüglich des Pflanzenathmens begonnen haben; zu einer eingehenden Besprechung derselben liegt noch kein Anlaß vor.

Ob der freie Stickstoff der Atmosphäre von den Pflanzen direct assimiliert werde und zu ihrer Ernährung beitrage (3), ist wiederum in Frage gezogen worden. Barral (4) sprach sich dafür aus, daß der Stickstoff der Atmosphäre nur nach vorgängiger Umwandlung in stickstoffhaltige Verbindungen (Salpetersäure oder Ammoniak o. a.) zur Ernährung der Pflanzen diene. Lawes, Gilbert und Pugh fanden bei Untersuchungen, über welche bis jetzt nur vorläufige Anzeigen der Resultate (5) vorliegen, daß bei dem Wachsen von Pflanzen in stickstofffreiem Boden und ammoniakfreier Luft, wo stets die Entwicklung nur unvollkommen war, keine Aufnahme von Stickstoff aus der Luft statt hatte, während bei Zugabe von etwas Ammoniak die Pflanzenentwicklung sehr befördert war.

Untersuchungen, welche Boussingault (6) über die Wirkung des assimilirbaren Stickstoffs des Düngers auf die Pflanzenentwicklung in der Art anstellte, daß er Pflanzen von *Helianthus argophyllus* in freier Luft, aber bei Ab-

(1) Compt. rend. XLIV, 1094; Instit. 1857, 183. — (2) Compt. rend. XLIV, 1165; Instit. 1857, 190; Chem. Centr. 1857, 464. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1850, 550; f. 1852, 672; f. 1854, 646; f. 1855, 704; f. 1856, 681. — (4) Ann. ch. phys. [3] XLIX, 365. — (5) Chem. Gaz. 1857, 379; ferner Barral's Mittheilung darüber Instit. 1857, 440. — (6) Compt. rend. XLIV, 940; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 587; Dingl. pol. J. CXLVI, 68; Cimento VI, 41.

schluss des Regenwassers, in einem aus geglühtem Thon und Quarzsand bestehenden Boden mit oder ohne Zusatz verschiedener Substanzen sich entwickeln liefs, führten ihn zu folgenden Ergebnissen: Der phosphors. Kalk und die für die Pflanze nothwendigen Alkali- und Erdsalze üben nur dann einen die Vegetation befördernden Einfluss aus, wenn sie mit solchen Substanzen vereinigt sind, die assimilirbaren Stickstoff liefern können; die assimilirbaren stickstoffhaltigen Substanzen, die in der Atmosphäre enthalten sind, finden sich darin in allzugeringer Menge, als dafs sie, bei Abwesenheit stickstoffhaltigen Düngers, eine reichliche und rasche Pflanzenentwicklung bewirken könnten; eine Mischung von Salpeter, phosphors. Kalk und kiesels. Kali wirkt als ein vollständiges Düngemittel, sofern unter dem Einfluss einer solchen Mischung gewachsene Pflanzen bezüglich der Kräftigkeit und der Dimensionen den auf stark gedüngter Gartenerde gewachsenen vergleichbar waren.

Assimilation  
des Stick-  
stoffs.

Cameron (1) schlofs aus Versuchen mit Gerste, dafs Harnstoff in Auflösung unverändert von Pflanzen aufgenommen werden könne, und derselbe brauche nicht zuvor in Ammoniak umgewandelt zu werden, um durch seinen Stickstoffgehalt die Vegetation zu fördern; die Düngkraft des Harnstoffs komme der von Ammoniaksalzen sehr nahe.

Sanio machte Mittheilungen über die Ausscheidung von Krystallen eines Kalksalzes in der Rinde vieler dicotyl. Holzgewächse; er hielt dieses Salz zuerst für Kalkspath (2), erkannte es aber später (3) als oxals. Kalk.

Ausschei-  
dung von  
Kalksalzen  
in Pflanzen.

H. Karsten (4) hat Untersuchungen über das Vorkommen der Gerbsäure in den Pflanzen veröffentlicht. Er gelangt zu dem Resultate, die Gerbsäure komme in dem

Vorkommen  
der Gerb-  
säure in den  
Pflanzen.

(1) Aus Wilda's landwirthschaftl. Centralbl. 1857, 9 in Chem. Centr. 1857, 955; Instit. 1858, 28. — (2) Berl. Acad. Ber. 1857, 58; Chem. Centr. 1857, 268. — (3) Berl. Acad. Ber. 1857, 252. — (4) Berl. Acad. Ber. 1857, 71; Chem. Centr. 1857, 257; Vierteljahrschr. pr. Pharm. VII, 82.

Pflanzengewebe nicht frei vor, sondern in Verbindung mit einem durch Alkohol und Säuren gerinnenden Stoffe, welche Verbindung durch Zutritt der atmosphärischen Luft zersetzt werde, so daß nun die Reaction der Gerbsäure auf Eisensalze sich zeige.

Ueber eigen-  
thümliche  
Pflanzen-  
stoffe im  
Allgemeinen.

Rochleder (1) hat über die Pflanzenstoffe, welche sich in eine Zuckerart oder eine den Zuckerarten nahe stehende Substanz und einen anderen Körper spalten lassen, allgemeinere Mittheilungen gemacht, namentlich was das Verhalten verschiedener hierhergehöriger Verbindungen gegen die verschiedenen Spaltungsmittel — Säuren, Alkalien, Fermente — und die Isolirung der Spaltungsproducte betrifft. Rochleder hat weiter noch mitgetheilt (2), daß eigenthümliche Pflanzenstoffe existiren, welche Radicale der fetten Säuren enthalten; nach ihm entstehen in den Pflanzen aus den schon vorhandenen Bestandtheilen unter Aufnahme von Kohlensäure und Wasser und Ausscheidung von Sauerstoff complexere Producte, indem Verbindungen gebildet werden, die Acetyl und ähnliche Radicale an der Stelle von Wasserstoff der ursprünglichen Substanz enthalten. Wir werden ausführlicher über diesen Gegenstand berichten, wenn die Untersuchungen, aus welchen Rochleder dieses Resultat abgeleitet hat, vorliegen.

*Tuber  
eibarium.*

J. Lefort (3) fand in den Trüffeln Wasser (etwa 70 pC.), ein riechendes Princip, Pflanzeneiweiß, Mannit (keinen gährungsfähigen Zucker), Fett, färbende Substanz, Cellulose, Citronensäure, Aepfelsäure (keine Fumarsäure), in der Asche Chlor, Kali, Natron, Kalk, Magnesia, Eisenoxyd, Schwefelsäure, Phosphorsäure, Kieselsäure.

*Agaricus  
muscarum.*

Nach Bornträger (4) geht bei der Destillation des Fliegenschwammes mit Wasser ein farbloses, schwach sauer

(1) Wien. Acad. Ber. XXIV, 32; J. pr. Chem. LXXII, 385; Chem. Centr. 1858, 65. — (2) Wien. Acad. Ber. XXIV, 36; J. pr. Chem. LXXII, 389; Chem. Centr. 1858, 78. — (3) J. pharm. [8] XXXI, 440; Compt. rend. XLIV, 899; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VII, 280. — (4) N. Jahrb. Pharm. VIII, 222.

reagirendes Destillat von dem unangenehmen Geruch des Schwammes über (die darin enthaltene Säure giebt ein concentrisch-strahlig krystallisirendes Barytsalz, zeigt, aus diesem Barytsalz abgeschieden, einen penetranten Geruch und wirkt giftig); bei der Destillation des so erschöpften Fliegenschwammes mit verdünnter Schwefelsäure geht Propionsäure über, und der Rückstand giebt bei der Destillation mit Kalilauge Ammoniak und Propylamin oder Trimethylamin.

A. Vogel d. j. (1) hat den von Alms (2) in der auf Eichen- und Buchenrinde wachsenden Flechte *Variolaria amara* gefundenen und als *Pikrolichenin* bezeichneten krystallisirbaren Bitterstoff untersucht. Er stellte das Pikrolichenin gleichfalls dar durch Ausziehen der Flechte mit Alkohol (bei allzulanger Einwirkung des Alkohols wurde statt der krystallisirbaren Substanz nur eine braune amorphe erhalten). Dasselbe bildete kleine glänzende rhombische Pyramiden mit den von Alms angegebenen Eigenschaften und einer der empirischen Formel  $C_6H_5O_3$  entsprechenden Zusammensetzung. Vogel macht auf die Übereinstimmung der Zusammensetzung des Pikrolichenins mit der des von Quevenne analysirten Senegins (3) aufmerksam.

Ramdohr (4) stellte vergleichende Untersuchungen an über A das Mutterkorn der Saat-Trespe (*Bromus secalinus*), B des Roggens (*Secale cereale*), C der Gerste (*Hordeum vulgare*). Sämmtliche Arten enthielten kein Stärkmehl. Es ergab lufttrocken

	A	B	C	Lösl. in	A	B	C
Organ. Subst.	89,41	89,88	83,39	Aether	22,4	23,4	20,8
Wasser	6,97	8,10	11,76	Weingeist	4,6	14,5	8,6
Asche	3,62	2,91	4,84	Wasser	10,3	13,2	9,1
				Ammoniak	5,9	5,1	4,8

(1) N. Repert. Pharm. VI, 289; N. Jahrb. Pharm. VIII, 201; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 272; Chem. Centr. 1858, 224. — (2) Ann. Ch. Pharm. I, 61; Berzelius' Jahresber. XIII, 319. — (3) J. pharm. [2] XXIII, 270; Berzelius' Jahresber. XVIII, 394. Vgl. Jahresber. f. 1854, 636 ff. — (4) Arch. Pharm. [2] XCI, 129; Zeitschr. Pharm. 1857, 70; Chem. Centr. 1857, 705.

Die Zusammensetzung der Aschen ergab sich, nach Abzug von Kohle und Sand auf 100 berechnet :

	SiO <sub>2</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Mn <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	MgO	CaO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	PO <sub>5</sub>	NaO	KO	NaCl
A	15,37	1,31	2,44	3,92	1,61	1,09	40,47	10,98	21,14	1,29
B	3,59	0,70	3,30	3,28	2,00	0,33	53,88	14,19	19,14	—
C	12,51	3,22	1,66	4,40	2,18	—	43,60	5,49	26,81	—

Ueber die in dem Mutterkorn enthaltene Zuckerart vgl. S. 501.

Rhabarber-  
wursel.

Warren de la Rue und Hugo Müller (1) untersuchten einen bei längerem Stehen von Rhabarbertinctur ausgeschiedenen Niederschlag, und fanden darin die von Schlofsberger und Döpping (2) in der Rhabarberwurzel nachgewiesenen Substanzen : *Chrysophansäure* (aus dem alkoholischen Decoct des Niederschlags sich ausscheidend, etwa 4 pC. desselben betragend), *Erythroretin* (in der Mutterlauge von der Chrysophansäure enthalten und aus ihr durch wiederholtes Füllen mittelst Aether und Auflösen in Alkohol als das im letzteren Lösliche erhalten), *Phaeoretin* (das in Aether Unlösliche des Decocts) und *Aporétin* (in dem bei dem Auskochen mit Alkohol ungelöst Bleibenden enthalten). — Für die Darstellung der *Chrysophansäure* fanden sie es vortheilhaft, zerkleinerte, mit Wasser macerirte und wieder getrocknete Rhabarberwurzel mit Benzol oder leichter flüchtigem Steinkohlentheeröl ausziehen (3), den größten Theil des Benzols abzudestilliren, den bei dem Erkalten fast erstarrenden Rückstand auszupressen, und durch wiederholtes Lösen in heißem Benzol (wo eine röthlichgelbe Substanz ungelöst bleibt, von welcher sich eine weitere Menge bei beginnender Abkühlung der Lösung abscheidet) und zuletzt durch Umkrystallisiren aus

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 298; Pharm. J. Trans. XVII, 572; J. pr. Chem. LXXIII, 433. — (2) Ann. Ch. Pharm. L, 196; Berzelius' Jahrb. XXV, 678. — (3) Auch die für die gewöhnliche Darstellung von Rhabarbertinctur bereits angewendete Wurzel giebt bei der Behandlung mit Benzol noch beachtenswerthe Mengen Chrysophansäure.

Rhabarber-  
wurzel.

krystallisirbarer Essigsäure, Amylalkohol oder gewöhnlichem Alkohol die Chrysophansäure rein zu gewinnen. Die Chrysophansäure krystallisirt aus der Lösung in Benzol in bläsgelben bis orangefarbenen sechsseitigen Tafeln (monoklinometrischen Prismen), aus der Lösung in Alkohol, Amylalkohol oder krystallisirbarer Essigsäure in moosartigen Aggregaten blättriger Krystalle; sie löst sich in 224 Th. siedenden 86procentigen Alkohols, in 1125 Th. solchen Alkohols von 30°; sie schmilzt bei 162° ohne Zersetzung und erstarrt krystallinisch; sie ergab eine mit den früheren Analysen übereinstimmende Zusammensetzung (68,76 pC. Kohlenstoff und 4,25 Wasserstoff). Wird die purpurrothe Lösung von Chrysophansäure in mäßig concentrirter Kalilauge, zusammen mit dem darin sich allmählig bildenden flockigen Niederschlag, bei Ueberschuß an Kali mit Traubenzucker versetzt und in einem verschlossenen Gefäße stehen gelassen, so geht die Färbung der Flüssigkeit in Bräunlichgelb über und der Niederschlag verschwindet; bei Zutritt der Luft treten die ursprüngliche Färbung und der Niederschlag wieder auf. Kalihydrat wirkt bei seinem Schmelzpunkt auf Chrysophansäure zuerst nicht ein, aber bei längerem oder stärkerem Erhitzen tritt Bläuung und dann Zersetzung unter Entwicklung eines an Caprylalkohol erinnernden Geruches ein. — Der S. 516 erwähnte Körper, welcher zugleich mit Chrysophansäure aus Rhabarberwurzel durch Benzol ausgezogen wird, läßt sich durch Umkrystallisiren aus heißer krystallisirbarer Essigsäure und aus Alkohol rein erhalten. Diese als *Emodin* bezeichnete Substanz krystallisirt in langen, spröden, tief-orangefarbenen bis rothen, concentrisch gruppirten monoklinometrischen Prismen, schmilzt erst über 250° und verflüchtigt sich dabei in kleiner Menge unzersetzt, verhält sich der Chrysophansäure ähnlich, ist aber schwerer löslich in Benzol, leichter löslich in Alkohol, Amylalkohol und krystallisirbarer Essigsäure. Die Zusammensetzung des Emodins entsprach der empirischen Formel  $C_{40}H_{15}O_{13}$ ; das Aequivalentgewicht liefs sich nicht

Rhabarber-  
wursel.

ermitteln. — Wird *Aporetin* (das zu den Versuchen verwendete enthielt noch Phaeoretin beigemischt) mit concentrirter Salpetersäure behandelt und die unter Entwicklung salpetriger Dämpfe entstehende rothbraune Lösung anhaltend gekocht, so scheidet sich eine gelbe Substanz aus, und mehr von dieser wird noch aus der abgekühlten Flüssigkeit durch Zusatz von Wasser erhalten (in Lösung bleibt Oxalsäure und eine mit Alkalien bräunlich-rothe Färbung gebende Säure; Pikrin- oder Styphninsäure wird hierbei nicht gebildet). Diese gelbe Substanz verhält sich gegen Alkalien, Ammoniak und Schwefelammonium der Chrysamminsäure so ähnlich, daß de la Rue und Müller ihre Identität mit derselben als wahrscheinlich betrachten.

Wurzel von  
*Ranunculus*  
*ficaria*.

Toscani (1) fand bei Untersuchungen über die Bestandtheile der Wurzel von *Ranunculus ficaria*, daß im April und Mai (in Toscana) gesammelte Wurzeln 0,5 bis 1,0 pC. krystallisirbaren Zucker, 0,4 bis 0,6 pC. Dextrin und 28 pC. Stärkmehl enthielten; dieselben enthalten auch einen scharfen schädlichen Bestandtheil.

Wurzel von  
*Cyclamen*  
*Europaeum*.

Luca (2) hat von Untersuchungen, welche er über die im *Cyclamen Europaeum* enthaltenen Substanzen begonnen hat, die auf einen als *Cyclamin* bezeichneten Körper bezüglichen Resultate bekannt gemacht. Zur Darstellung des Cyclamins behandelte er die zerschnittenen Wurzelknollen der Pflanze wiederholt längere Zeit in der Kälte und bei Abschluß des Lichtes mit rectificirtem Weingeist, destillirte aus dem filtrirten Auszug den größeren Theil des Weingeists ab, brachte den gelatinösen Rückstand bei 100° zur

(1) Cimento V, 458. — (2) Cimento V, 225; Compt. rend. XLIV, 723; Instit. 1857, 111; J. pharm. [3] XXXI, 427; J. pr. Chem. LXXI, 330; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VII, 222; Chem. Centr. 1857, 767. Pelouze's Bericht Compt. rend. XLV, 909. Eine als *Arthanatin* bezeichnete krystallinische Substanz aus den Wurzelknollen des *Cyclamen Europaeum* hatte früher Saladin (J. chim. méd. VI, 418; Berzelius' Jahresber. XI, 291) beschrieben.

Trockne, behandelte ihn wieder mit kaltem Weingeist und reinigte die bei freiwilligem Verdunsten dieser Lösung in weissen amorphen Massen sich abscheidende Substanz durch nochmaliges Lösen in siedendem Weingeist und Ausscheiden durch Abkühlen der Lösung. Das so dargestellte Cyclamin ist eine neutrale, geruchlose, scharf schmeckende, amorphe weisse Substanz, die im leeren Raum getrocknet 54,5 pC. Kohlenstoff und 9,1 Wasserstoff ergab (es ist frei von Stickstoff, Phosphor oder Schwefel). Es wird bei Einwirkung des Lichtes gebräunt. Es zieht an feuchter Luft Wasser an und schwillt auf. In kaltem Wasser wird es zu einer durchscheinenden zähen Substanz; dann löst es sich zu einer die Polarisationssebene des Lichtes schwach nach links drehenden, bei dem Schütteln schäumenden, bei 60 bis 75° gerinnenden Flüssigkeit (das Coagulirte löst sich bei längerem Zusammenstehen mit der erkalteten Flüssigkeit wieder auf). Es wird in wässriger Lösung nicht durch Jod gefärbt, reducirt Kupferoxyd in alkalischer weinsäurehaltiger Lösung nicht, wird durch Bierhefe nicht in Gährung versetzt; die wässrige Lösung absorbiert Chlor und Bromdampf, wobei sie ohne sich zu färben coagulirt. Bei Einwirkung von Synaptase bei 30 bis 35° wird es zersetzt und die Flüssigkeit enthält gährungsfähigen Zucker. Essigsäure löst es in der Kälte und coagulirt es bei dem Erwärmen nicht; Salzsäure löst es auch in der Kälte und coagulirt es gegen 80° unter Bildung von Zucker; concentrirte Schwefelsäure giebt damit eine gelbe, dann violett-roth werdende Flüssigkeit, aus welcher Wasser einen weissen Niederschlag fällt; Salpetersäure zersetzt es je nach der Concentration derselben in verschiedener Weise; mit schmelzendem Kalihydrat entwickelt es Wasserstoff und es entsteht eine eigenthümliche, in Wasser wenig lösliche Säure. Luca betrachtet das Cyclamin als den giftigen Bestandtheil der Wurzelknollen von *Cyclamen Europaeum* (der Saft derselben wirkt in den Magen von Thieren gebracht

Wurzel von  
*Cyclamen*  
*Europaeum*.



nicht giftig, wohl aber bei dem Einführen in das Blut oder bei Zusatz zu Wasser in welchem sich Fische befinden).

Wurzelknol-  
len von  
*Dioscorea*  
*batatas*.

Grouven (1) untersuchte die Zusammensetzung der Wurzelknollen von *Dioscorea batatas* (A) und verglich dieselbe mit der durchschnittlichen einer weissen Kartoffelart (B bei mineralischer, C bei stickstoffreicher Düngung cultivirt) :

	A	B	C		A	B	C
Wasser	88,00	76,40	75,20	Fett	0,32	0,29	0,31
Stärkmehl	8,00	14,91	15,58	Extractivstoffe	3,11	1,70	1,99
Proteinsubst.	1,18	2,17	3,80	Holzfaser	0,70	0,99	1,03
Schleim, Dextrin	1,92	2,34	1,29	Asche	1,10	1,00	0,90
Zucker	0,72	0,15	0,11				

Saft von  
*Vitis vinifera*.

Wittstein (2) fand in dem an frischen Schnittflächen des Weinstocks im Frühling ausfließenden Saft (von 1,0021 sp. G.) Kali, Kalk und etwas Magnesia verbunden mit Weinsäure, Citronensäure, Milchsäure, Salpetersäure, wenig Phosphorsäure, Schwefelsäure und Chlor, ferner Kieselsäure und Albumin; vorherrschend waren Kali, Citronensäure und Milchsäure; Aepfelsäure war nicht vorhanden.

*Digitalis*  
*lutea*.

G. F. Walz (3) erhielt bei der Destillation der Pflanze von *Digitalis lutea* L. mit Wasser ein schwach sauer reagirendes, eine fettartige Haut absonderndes Destillat, dessen Säure mit Baryt ein Salz von der Zusammensetzung  $\text{BaO}$ ,  $\text{C}_{10}\text{H}_9\text{O}_3$  gab; der wässrige Auszug der Pflanze ergab die früher (4) aus *Digitalis purpurea* dargestellten, als Digitalin, Digitasolin und Digitalicin bezeichneten Substanzen.

*Monotropa*  
*hypopitys*.

Nach F. L. Winckler (5) giebt Kraut von *Monotropa hypopitys*, mit fast entwickelter Blüthe gesammelt, bei der Destillation mit Wasser ein flüchtiges Oel, das mit dem der

(1) Aus d. Zeitschr. f. deutsche Landwirthe 1857, 228 in Chem. Centr. 1857, 686. — (2) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 192; im Auss. Chem. Centr. 1858, 18. — (3) N. Jahrb. Pharm. VIII, 322. — (4) Jahresber. f. 1851, 567 f. — (5) N. Jahrb. Pharm. VII, 107; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 571.

*Gaultheria procumbens* übereinstimmt (aus salicyls. Methyln und einem Kohlenwasserstoff besteht); im Destillationsrückstand war eine anscheinend eigenthümliche, noch nicht genauer untersuchte Säure enthalten.

Bangert (1) untersuchte die Asche der Wucherblume (*Chrysanthemum segetum*). Die frische Pflanze ergab 1,61, die bei 100° getrocknete 8,52 pC. Asche (mit 63,3 pC. in Wasser Löslichem), worin

Chrysanthemum segetum.

NaCl	NaO	KO	SO <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub>	PO <sub>5</sub>	SiO <sub>2</sub>	CaO	MgO	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Mn <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	X*)
16,10	6,21	24,86	5,12	12,36	6,16	4,68	14,08	6,96	1,02	Spur	8,06

\*) Sand und Kohle.

F. Moldenhauer (2) hat als Bestandtheile der Blätter von *Ilex aquifolium* einen gelben Farbstoff als *Ilizanthin* und eine Säure als *Ilexsäure* unterschieden. Das *Ilizanthin* wurde erhalten durch Ausziehen der im August gesammelten Blätter (die im Winter gesammelten lieferten nur Spuren davon) mit 80procentigem Weingeist, Abdestilliren des Weingeists aus der grünen Tinctur, Filtriren des Rückstands, Behandeln des bei längerem Stehen des Filtrats sich abscheidenden körnigen Sediments mit Aether zum Zweck der Beseitigung von Chlorophyll, Lösen in Weingeist und Abscheiden mittelst Wasser, und Umkrystallisiren aus heißem Wasser. Es bildet strohgelbe mikroskopische Nadeln, schmilzt gegen 198°, siedet bei 215° anscheinend unter Zersetzung, läßt sich nicht sublimiren, löst sich nicht in Aether, fast nicht in kaltem, reichlicher in heißem Wasser und in Weingeist. Die heiße wässerige Lösung ist gelb, wird durch Alkalien orangefarben, und giebt mit einfach- und mit basisch-essigs. Bleioxyd gelbe, in Essigsäure zu fast farbloser Flüssigkeit lösliche Niederschläge; bei längerem Kochen mit Schwefelsäure wird sie fast farb-

Blätter von Ilex aquifolium.

(1) Aus d. Jahrb. d. Ver. f. Naturk. in Nassau, Hft. XI in J. pr. Chem. LXX, 85; aus d. Zeitschr. f. deutsche Landwirth 1857, 93 in Chem. Centr. 1857, 270. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 346; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 440; Chem. Centr. 1857, 766.

Blätter von  
*Ilex aquifolium*.

los, aber bei dem Erkalten scheidet sich das Ilixanthin anscheinend unverändert ab. Es verhält sich bezüglich des Färbevermögens dem Quercitrin ähnlich (vgl. S. 489). Es ist stickstofffrei und ergab 50,4 pC. Kohlenstoff und 5,6 Wasserstoff. — Aus dem wässerigen Decoct im August gesammelter Blätter (1) wurde durch Fällen mit basisch-essigs. Bleioxyd, Erwärmen des Filtrats mit Bleioxydhydrat, Eindampfen der von Blei befreiten Flüssigkeit ein zuckerreicher Syrup erhalten, in welchem sich Krystallblättchen des Kalksalzes der *Ilexsäure* ausschieden; dieses Salz ergab 18 pC. Kalk, ist leicht löslich in Wasser, unlöslich in Alkohol, giebt mit Silber-, Kupfer-, Mangan- und Zinksalzen keine Fällung, mit Zinnchlorür und mit einfach- und basisch-essigs. Bleioxyd Niederschläge (die Bleiniederschläge lösen sich in einem großen Ueberschufs des Fällungsmittels); die Säure selbst ist leicht löslich und bildet auch ein lösliches Barytsalz. Genauerer über die Ilexsäure und das im weingeistigen Auszug der Blätter enthaltene Ilicin hat Moldenhauer nicht mitgetheilt.

Blätter von  
*Tropaeolum majus*.

Rochleder (2) theilt mit, daß Blätter von *Tropaeolum majus*, welche Payr untersuchte, eine große Menge einer krystallisirbaren Substanz enthielten, die als Tropaeolsäure beschrieben worden sei, aber aus schwefels. Kali bestehe (3); aus dem schleimigen Decoct der Blätter fällt Alkohol Flocken einer Pectinsubstanz.

Rinde von  
*Rhamnus frangula*.

A. Casselmann (4) hat den in der Faulbaumrinde enthaltenen gelben krystallisirbaren Farbstoff untersucht.

(1) Im Januar gesammelte enthielten auch viel Ilexsäure, aber zugleich eine große Menge die Darstellung derselben erschwerender gummiartiger Substanzen. — (2) Wien. Acad. Ber. XXIV, 41; J. pr. Chem. LXXII, 898; Chem. Centr. 1858, 63. — (3) Müller's Tropaeolsäure (Ann. Ch. Pharm. XXV, 207), die in Wasser, Alkohol und Aether löslich war und sauer reagierte, scheint doch etwas Anderes gewesen zu sein. — (4) Ann. Ch. Pharm. CIV, 77; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 158; Chem. Centr. 1858, 85; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VII, 227; J. pharm. [8] XXXIII, 79.

Dieser findet sich in größerer Menge in älterer Rinde von Zweigen, während in jüngerer der den ersteren begleitende amorphe harzige Farbstoff sich reichlicher vorfindet. Zur Darstellung jenes, als *Frangulin* (1) benannten Farbstoffs zieht Casselmann die zerkleinerte Rinde wiederholt mit ammoniakhaltigem Wasser bei Siedehitze aus, setzt den dunkelroth gefärbten Auszügen Salzsäure zu, behandelt die sich langsam absetzenden braunschwarzen Niederschläge, nach dem Auswaschen derselben, unter Zusatz von einfach-essigs. Bleioxyd mit 80 grädigem Alkohol bei Siedehitze, fällt aus der braungelben Lösung Gerbstoff u. a. mittelst essigs. Bleioxyds, setzt der heifsfiltrirten Flüssigkeit Wasser bis zu starker Trübung zu, erhitzt bis zum Verschwinden der Trübung, läßt die Flüssigkeit wochenlang stehen und reinigt das dann ausgeschiedene Frangulin durch wiederholtes Umkrystallisiren aus siedendem Alkohol. Oder es wird die alkoholische Lösung nach dem Abfiltriren von dem durch essigs. Bleioxyd hervorgebrachten Niederschlage mit Bleioxydhydrat oder basisch-essigs. Bleioxyd geschüttelt, der alles Frangulin enthaltende Niederschlag in sehr verdünntem Weingeist mittelst Schwefelwasserstoff zersetzt, das Schwefelblei mit kochendem Alkohol ausgezogen (der harzige Farbstoff bleibt dann größtentheils ungelöst), die Lösung mit Wasser verdünnt und das sich absetzende Frangulin wiederholt aus Alkohol umkrystallisirt. Das reine Frangulin bildet geschmack- und geruchlose citrongelbe matt-seideglänzende krystallinische (aus mikroskopischen quadratischen Tafeln bestehende) Massen, schmilzt bei etwa 249° und beginnt hier unter theilweiser Zersetzung zu goldgelben mikroskopischen Nadeln zu sublimiren; es ist

Rinde von  
*Rhamnus*  
*frangula*.

(1) Der von Buchner (Jahresber. f. 1853, 586) als *Rhamnozanthin* beschriebene Farbstoff aus der Wurzelrinde von *Rhamnus frangula* war nach Casselmann dieselbe Substanz, im weniger reinen Zustand. Die zuerst von Casselmann gehegte Vermuthung, dieser Farbstoff möge mit der Chrysophansäure identisch sein, fand sich nicht bestätigt.

Rinde von  
*Rhamnus*  
*frangula*.

unlöslich in Wasser, löslich in 160 Th. warmen 80procentigen Alkohols (bei dem Erkalten der Lösung scheidet es sich fast vollständig ab), fast unlöslich in kaltem, wenig löslich in siedendem Aether, löslich in heißen fetten Oelen, Benzol und Terpentinöl. Seine Zusammensetzung (nach dem Trocknen bei 100°) entsprach der Formel  $C_{12}H_6O_6$ ; bestimmte Verbindungen mit Basen ließen sich nicht erhalten. Durch Alkalien wird es mit purpurrother Färbung gelöst, durch Säuren wieder gelb gefällt. Metallsalze fallen es nicht. Concentrirte Schwefelsäure giebt damit in der Kälte eine dunkelrothe, beim Erhitzen sich bräunende Lösung, aus welcher es durch Wasser wieder gefällt wird. Concentrirte Salpetersäure löst es bei dem Kochen ohne Zersetzung. Rauchende Salpetersäure löst es unter Entwicklung salpetriger Dämpfe und Bildung von Oxalsäure und (wenn die Einwirkung nicht allzu heftig und die Temperatur nicht zu hoch war) einer als *Nitrofrangulinsäure* bezeichneten Säure, welche in Wasser schwerer löslich als Oxalsäure, in Alkohol leicht löslich ist, und sich hierdurch von Oxalsäure rein erhalten läßt. Die reine Nitrofrangulinsäure krystallisirt aus der wässerigen Lösung in kleinen gelben, aus der alkoholischen in langen seideglänzenden sternförmig gruppirten orangeröthen Nadeln  $C_{40}H_{11}N_5O_{37}$  (Casselmann erklärt ihre Bildung:  $4C_{12}H_6O_6 + 14NO_3 = C_{40}H_{11}N_5O_{37} + 4(C_2O_3, HO) + 9HO + 9NO_2$ ), schmeckt bitterlich adstringirend, ist geruchlos, verpufft beim Erhitzen, löst sich wenig in kaltem, reichlicher in siedendem Wasser mit dunkel-carmoisinrother Färbung, leicht in Alkohol und in Aether; concentrirte Säuren wirken in der Kälte kaum auf sie ein; Alkalien lösen sie mit violettrother Farbe; bei anhaltendem Einleiten von Schwefelwasserstoff in die heiße wässrige Lösung wird diese veilchenblau und Schwefel scheidet sich ab (Salzsäure fällt dann einen veilchenblauen Niederschlag). Die Lösungen der Salze alkalischer Erden und mehrerer schwerer Metalloxyde geben mit der Lösung der Nitrofrangulinsäure feuerrothe

Niederschläge. Das so dargestellte Silbersalz ist wenig löslich in kaltem, leichter in heißem Wasser, krystallisirt in zinnoberrothen Nadeln  $\text{AgO}$ ,  $\text{C}_{40}\text{H}_{10}\text{N}_5\text{O}_{36}$ , löst sich leicht in Alkohol und in Aether, zersetzt sich bei dem Erhitzen unter heftiger Detonation. Das Kupfersalz wird durch Zusatz einer alkoholischen Lösung der Säure zu essigs. Kupferoxyd als veilchenblauer, anscheinend unkrystallinischer Niederschlag gefällt (1); es ist getrocknet violettroth,  $\text{CuO}$ ,  $\text{C}_{40}\text{H}_{10}\text{N}_5\text{O}_{36}$ , löst sich sehr wenig in Wasser, etwas mehr in Alkohol und in Aether, leicht in Essigsäure mit veilchenblauer Farbe, und zersetzt sich bei dem Erhitzen unter noch stärkerer Detonation.

Die Substanz aus der Eschenrinde, deren Lösung blaue Fluorescenz zeigt (2), hat Salm-Horstmar (3) nun krystallisirt erhalten und als *Fraxin* bezeichnet. Zur Darstellung des Fraxins wird das Decoct der zur Blüthezeit des Baumes abgelösten Rinde mit einfach-essigs. Bleioxyd gefällt, das Filtrat mit basisch-essigs. Bleioxyd gefällt, letzterer Niederschlag in Wasser vertheilt mittelst Schwefelwasserstoff zersetzt und die Flüssigkeit zum Krystallisiren gebracht. Das Fraxin bildet gelblichweisse büschelförmig vereinigte Nadeln, schmeckt schwach bitter und dann adstringirend, ist geruchlos, löst sich schwer in kaltem, leicht in heißem Wasser. Letztere Lösung ist im concentrirten Zustand gelb und sauer reagirend; stark verdünnt zeigt sie, besonders bei Anwesenheit von Spuren von Alkalien, im Tageslicht blaue Fluorescenz (4), die auf Zusatz von Säure verschwindet; sie wird durch Alkalien schwefelgelb gefärbt (Fraxinkrystalle werden in ammoniak-

Rinde von  
*Fraxinus*  
*excelsior*.

(1) Bei Zusatz von essigs. Kupferoxyd zur Lösung der Säure, oder bei Anwendung von wässeriger Säure, scheidet sich ein nicht näher untersuchtes Salz in rothen Flocken aus. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1856, 144. — (3) Pogg. Ann. C, 607; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 250; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VII, 122; Chem. Centr. 1857, 452. — (4) Vgl. über diese auch Pogg. Ann. CIII, 652.

Rinde von  
*Fraxinus*  
*excelsior*.

haltiger Luft auch gelb), durch Eisenchlorid grün gefärbt und dann citrongelb gefällt, durch ammoniakalische Lösung von essigs. Bleioxyd gelb gefällt. Das Fraxin löst sich wenig in kaltem, ziemlich leicht in heißem Weingeist (auch diese Lösungen zeigen die Fluorescenz; an Thierkohle geben sie den Fraxingehalt vollständig ab), nicht in Aether. Es schmilzt bei schwachem Erhitzen und erstarrt dann amorph; stärker erhitzt zersetzt es sich unter Sublimation einer krystallinischen, in Wasser leicht löslichen Substanz, deren wässrige Lösung auf Ammoniakzusatz gelb wird und Fluorescenz zeigt. Bei dem Digeriren des Fraxins mit verdünnter Schwefelsäure entsteht ein krystallisirbares Spaltungsproduct. Salm-Horstmar glaubte, in dem weingeistigen Extract der Eschenrinde sei noch ein durch blutrothe Fluorescenz ausgezeichneter, an der Luft rasch verharzender Körper enthalten, fand aber später (1), daß die rothe Fluorescenz des kalt bereiteten weingeistigen Extracts auf einer Beimischung von Chlorophyll beruht.

Rinde von  
*Aesculus*  
*hippocastanum*.

In einer Mittheilung Rochleder's (2) über die Anwendung des Thonerdehydrats und der Thonerdesalze bei der Analyse von Pflanzentheilen hebt Derselbe hervor, daß auch viele andere Pflanzenbestandtheile, und nicht lediglich Farbstoffe, durch das, leicht rein darzustellende, Thonerdehydrat aus ihren Lösungen gefällt werden, oder sich aus den Lösungen nach Zusatz von Alaun und dann von Ammoniak in Verbindung mit Thonerde abscheiden. Für die Darstellung von *Aesculin* ist es namentlich vortheilhaft, ein wässriges Decoct von Kastanienrinde mit Alaunlösung und etwas überschüssigem Ammoniak zu versetzen, die von dem rehfärbenen Niederschlag abfiltrirte weingelbe Flüssigkeit nach dem Neutralisiren mit etwas Essigsäure zur Trockne zu bringen, aus dem Rückstand, welcher

(1) Pogg. Ann. CI, 400; J. pr. Chem. LXXI, 512. — (2) Wien. Acad. Ber. XXIII, 4; J. pr. Chem. LXXI, 414; Dingl. pol. J. CXLVI, 218; Chem. Centr. 1857, 358.

neben schwefels. Kali und Ammoniak und etwas essigs. Ammoniak alles Aesculin enthält, letzteres durch Auskochen mit einer kleinen Menge starken Weingeists ausziehen und nach dem Auskrystallisiren durch Auspressen und Umkrystallisiren zu reinigen.

Belhomme (1) hat unvollständige Angaben gemacht über die Bestandtheile der Platanenrinde, unter welchen er einen als *Platanin* bezeichnet. Genaueres darüber, wiefern diese Substanz eine eigenthümliche sei, läßt sich seiner Mittheilung nicht entnehmen.

Rinde von  
*Platanus*  
orientalis.

Wittstein (2) fand in der Rinde der Zweige der Balsampappel viel Salicin, viel Hartharz, eisengrünende Gerbsäure, Oxalsäure, Stärkmehl neben Chlorophyll, Wachs, fettem Oel u. a., kein Populin. Die Blätter ergaben bei der Destillation mit Wasser ein weder ein flüchtiges Oel noch eine flüchtige Säure enthaltendes Destillat; die Flüssigkeit des Rückstandes war reich an eisengrünendem Gerbstoff und Salicin. Die Knospen ergaben einen beträchtlichen Gehalt an Harz, flüchtiges Oel, flüchtige Säuren, eisengrünenden Gerbstoff, Salicin.

Rinde, Bitter  
und  
Knospen von  
*Populus balsamifera*.

Hallwachs (3) erhielt einen krystallinischen Körper aus den Knospen von *Populus nigra* oder *dilatata* durch Auskochen derselben mit Kalkwasser, Ansäuren der eingengten Flüssigkeit mit Salzsäure, Auswaschen des sich allmählig absetzenden gelblichbraunen Pulvers mit kaltem Wasser, Behandeln des Rückstandes mit siedendem Wasser, wo sich der neue Körper löst und bei dem Erkalten der heifs filtrirten Flüssigkeit sich in weißlichgelben Flittern ausscheidet, Reinigen desselben durch Abwaschen mit kaltem Wasser, Lösen in siedendem Wasser, Fällen der Lösung mit einfach-essigs. Bleioxyd, Zersetzen des in Wasser suspendirten Niederschlages mittelst Schwefelwasserstoff,

Knospen von  
*Populus nigra*  
u. *P. dilatata*.

(1) Compt. rend. XLV, 258; Instit. 1857, 298. — (2) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 47. — (3) Ann. Ch. Pharm. CI, 372; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 117; Chem. Centr. 1857, 401.



Knospen von  
*Populus*  
*nigra* u. *P.*  
*dilatata*.

heißes Filtriren, Umkrystallisiren der sich ausscheidenden weißen Blättchen aus Aether und Wasser. Der so erhaltene Körper bildet weiße, geschmacklose, schwach riechende Blättchen (aus mikroskopischen prismatischen Krystallen bestehend), löst sich in 1998 Th. kalten Wassers, leicht in heißem Wasser (diese Lösung reagirt stark sauer), in 44 Th. Aether von 20°, leicht in Alkohol und wässerigen Alkalien, schmilzt bei 180° und zersetzt sich über 200°. Er löst sich in reiner concentrirter Schwefelsäure mit strohgelber Färbung, die durch wenig Salpetersäure in Dunkelcarmoisinroth übergeführt wird; syrupdicke Chlorzinklösung löst ihn in der Hitze zu rother Flüssigkeit; Salpetersäure wandelt ihn beim Erwärmen zu Pikrinsäure um; nach dem Erhitzen mit verdünnter Salzsäure oder Barytwasser enthält die Flüssigkeit Zucker. Der neue Körper ergab 62,5 pC. Kohlenstoff und 5,9 Wasserstoff.

Früchte von  
*Fraxus spi-*  
*nosa*.

Nach J. B. Enz (1) ergaben die reifen Schlehen bei successiver Behandlung mit Lösungsmitteln 2,2 pC. in Aether Lösliches (eisengrünenden Gerbstoff, Aepfelsäure und Kalksalze; wachsartiges Fett, Chlorophyll und wenig flüchtiges Oel), 4,8 pC. in Weingeist Lösliches (Zucker, eisengrünenden Gerbstoff, Aepfelsäure und Kalksalze, rothen Farbstoff, grünes Harz), 4,3 pC. in Wasser Lösliches (Gummi, Pectin, Aepfelsäure, Schwefelsäure und Phosphorsäure verbunden mit Kali, Kalk und Magnesia; extractive Materie), 1,7 pC. in Salzsäure Lösliches (galluss. Eisenoxyd, in Humussubstanzen umgewandelte Materie, phosphors. Kalk und Magnesia), 16,1 pC. Pflanzenfaser (nebst den Steinen, deren Kerne beim Behandeln mit Wasser Blausäure liefern), 70,9 pC. Wasser. Die reifen Früchte enthalten keine Weinsäure oder nur Spuren davon. Die Farbe der reifen Schlehen rührt von einem purpurrothen, auf der inneren Fläche der Fruchtschale abgesonderten Farbstoff her, der im Wesent-

(1) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 170; im Auss. Chem. Centr. 1857, 800.

lichen mit dem rothen Farbstoff der Weintrauben übereinstimmt.

Röthe (1) untersuchte die Asche der Früchte der Schwarzerle (*Alnus glutinosa* Gaertn.), gewachsen auf Thonboden bei Augsburg (2). Der Aschengehalt der Ende December gesammelten (wie getrockneten ?) Früchte betrug 1,713 pC.; die Asche ergab, nach Abzug von Kohlensäure, Kohle und Sand :

KO	NaO	CaO	MgO	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Mn <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	PO <sub>5</sub>	SO <sub>3</sub>	NaCl	SiO <sub>2</sub>
28,98	0,98	29,28	11,68	4,74	0,72	14,07	4,00	0,17	5,88

Schwarzenbach (3) fand in dem Fruchtfleisch von *Salisburia adiantifolia* (*Gingko biloba*) 74,6 pC. Wasser, 24,3 organische und 1,1 unorganische Substanzen. Aether entzog den Früchten 9 pC. eines sauer reagirenden gelben, bei 0° krystallinisch erstarrenden Oels, aus welchem eine als *Gingkosäure* bezeichnete und als C<sub>48</sub>H<sub>48</sub>O<sub>4</sub> betrachtete, bei 35° schmelzende fette Säure dargestellt wurde. Außerdem enthalten die Früchte etwas Buttersäure, Citronsäure, Gummi, Pectin, Zucker u. a.

Wie Rochleder (4) in vorläufiger Mittheilung angiebt, fand er in den Samen der Rostkastanie eine schön krystallisirende farblose Substanz, welche insofern ein Hauptbestandtheil jener Samen sei, als die anderen nicht krystallisirbaren Bestandtheile derselben zu ihr in einer sehr einfachen Beziehung stehen. Ueber jene Substanz, die eine gepaarte Verbindung sei, wie auch über die damit isomere Cäinasäure, das Saponin (welches nach Versuchen von Payr bei Einwirkung von Kali eine krystallisirbare Säure

(1) X. Bericht des naturhistor. Vereins in Augsburg (1857), 89. — (2) Demselben Thonboden, von dem auch die Früchte der grauen Erle, welche Röthe früher (Jahresber. f. 1856, 698) analysirte. — (3) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 424. Wittstein erinnert, daß die von Peschier (Trommsdorff's Journ. XXV, 2, 88) als Gingkosäure bezeichnete Säure wohl unreine Essigsäure war. — (4) Wien. Acad. Ber. XXIV, 42; J. pr. Chem. LXXII, 394; Chem. Centr. 1858, 96.

neben einer amorphen, durch Salzsäure in zwei Körper spaltbaren Substanz gebe) u. a. verspricht er später Ausführlicheres zu veröffentlichen.

Samen von  
*Agrostemma*  
*Githago*.

Schulze (1) hatte angegeben, in dem Samen von *Agrostemma Githago* sei eine, als *Agrostemmin* bezeichnete, organische Base enthalten. Crawford (2) fand bei der Untersuchung dieser Samen die Existenz einer solchen Base nicht bestätigt. Für Scharling's *Githagin* (3) fand er Bussy's Angabe (4) bestätigt, daß dasselbe identisch ist mit dem Saponin (er fand in dem nach Scharling's Verfahren dargestellten Präparat, nach dem Trocknen bei 110°, 50,7 pC. Kohlenstoff und 7,4 Wasserstoff). Als ungefähre Zusammensetzung der Samen giebt Crawford: 5,2 pC. fettes Oel mit etwas Harz, 0,9 Saponin, 7,5 Zucker, 5,5 Gummi und extractive Materie, 46,0 Stärkmehl, 24,9 Faser, 10,0 Wasser. Der Samen ergab 2,6 pC. Asche, die in 100 Th. enthielt:

KO	NaO	CaO	MgO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Cl	SO <sub>3</sub>	PO <sub>5</sub>	SiO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub>
19,55	2,48	19,65	6,09	1,17	7,50	0,84	2,70	81,80	1,55	6,67

Samen der  
*Maesa picta*.

Apoiger (5) untersuchte den in Abyssinien als Bandwurmmittel dienenden Samen von *Maesa picta* Hochst. (*Saoria*); er fand darin als in Aether, Alkohol und Wasser lösliche Bestandtheile wachsartige Substanz, Weichharz, fettes, nicht trocknendes Oel, kratzenden Stoff, Extractivstoff, Gummi, Pectin, Albumin, Zucker, eisengrünende Gerbsäure, Milchsäure, Citronsäure, Traubensäure (?), eine flüchtige Säure (?), flüchtiges Oel; welcher der wirksame Bestandtheil der Samen sei, blieb unentschieden. Der bei 100° getrocknete Samen gab 7,76 pC. Asche, worin:

KO	NaO	CaO	MgO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	Cl	SO <sub>3</sub>	PO <sub>5</sub>	SiO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub>	BO <sub>3</sub> *)
27,84	2,04	8,76	7,47	0,98	1,69	Spur	9,00	3,73	9,93	6,09	15,17	0,30

\*) und Verlust. Ueber das Vorkommen der Borsäure vgl. S. 94.

(1) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 645. — (2) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 361; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 604. — (3) Jahresber. f. 1850, 549. — (4) Jahresber. f. 1851, 565. — (5) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 481.

A. Tuchen (1) untersuchte mehrere Cacaosorten, die Samen verschiedener *Theobroma*-Arten, mit folgenden Resultaten:

	Guayaquil	Surinam	Caracas	Para	Marañon	Trinidad
Wasser	6,20	6,02	5,58	5,55	5,48	4,88
Cacaoroth	4,56	6,62	6,18	6,19	6,57	6,22
Kleber	2,97	3,21	3,22	2,99	3,14	3,14
Fett	36,38	36,97	35,08	34,48	38,25	36,42
Schleim	1,58	0,96	1,19	0,78	0,68	0,61
Extractivstoff	3,44	4,18	6,22	6,62	3,88	5,48
Stärkmehl	0,53	0,55	0,62	0,29	0,72	0,51
Theobromin	0,63	0,56	0,55	0,67	0,38	0,48
Huminsäure	8,58	7,25	9,28	8,63	8,03	9,25
Cellulose	30,50	30,00	28,67	30,22	29,77	29,87
Asche	3,08	3,00	2,92	3,00	2,92	2,98
	98,40	99,32	99,51	99,42	99,22	99,84

*Cacaoroth* nennt Tuchen einen aus dem wässerigen Decoct des Cacao durch einfach-essigs. Bleioxyd fällbaren und aus dem Niederschlag mittelst Schwefelwasserstoff abgeschiedenen, in Wasser und in Alkohol löslichen rothen Farbstoff, der durch Eisensalze grün gefärbt wird und durch Oxydation in eine Gerbsäure übergehe. Dieser Farbstoff bedinge zusammen mit dem Theobromin den Geschmack des Cacao; bei gelindem Rösten des letztern und seiner weiteren Zubereitung zur Chocolate erleide nur das *Cacaoroth* eine Veränderung.

Ueber die Zusammensetzung verschiedener Früchte, Samen u. a. vgl. auch bei technischer Chemie (Nahrungsmittel).

Melsens (2) antwortet in einer ausführlichen Mittheilung auf die Einwürfe, welche von Panum (3), Har-

Nähere Bestandtheile des Thierkörpers.  
Albumin.

(1) Ueber die organischen Bestandtheile des Cacao (Dissertation), Göttingen 1857. — (2) Bull. de l'Acad. royale de Belgique XXIV, Nr. 2; im Ausz. Instit. 1857, 201. — (3) Jahresber. f. 1852, 690 u. 691.

Albumin. ting und Anderen bezüglich seiner Angaben über das Festwerden eiweißartiger Materien (1) durch mechanische Einwirkung erhoben worden sind. Melsens erklärt seine früheren Beobachtungen für genau und hält auch die Bezeichnung »künstliches Zellgewebe« für das ohne chemische Einwirkung in den festen Zustand übergegangene Eiweiß aufrecht. Er zeigt, daß Eiweiß, nach dem Verfahren von Wurtz gereinigt und nur Spuren in Wasser unlöslicher Asche gebend, wie das frische Eiweiß von Eiern durch Bewegung fest werde. Nach einem Versuche seines Bruders, A. Melsens, wird Eiweiß, rein oder mit Salz vermischt, eine Stunde lang in verschlossenen Röhren in die Mischung von fester Kohlensäure und Aether getaucht und dann der Luft ausgesetzt, wieder vollkommen flüssig. Das Eiweiß von venösem oder arteriellem Blut wird auf mechanischem Wege nicht fest; man erhalte zwar bisweilen eine mehr oder weniger beträchtliche Trübung, welche unter dem Mikroscope als kugelige oder körnige Masse erscheine, niemals aber die faserige Beschaffenheit des durch Stofs oder Einleiten von Kohlensäure fest gewordenen Eieralbumins zeige. Klar filtrirte Fleischflüssigkeit (durch Befuchten von zerhacktem Muskelfleisch oder Herz eines Pferdes mit Wasser und Pressen erhalten) trübte sich dagegen beim Einleiten von Kohlensäure, unter Bildung von Granulationen, aber auch von verlängerten Fasern, Zellen und Membranen. Nach einer zweiten Behandlung des Muskelfleisches mit Wasser und festem Kochsalz wurde eine Flüssigkeit erhalten, welche dieselbe Eigenschaft zeigte. Die in dieser Weise entstehenden Fasern sind indessen weder so elastisch, noch vereinigen sie sich zu großen Platten, wie das Eieralbumin. Muskelfleisch des Kalbes, fein zerhackt mit  $\frac{1}{4}$  Kochsalz gemengt und zur Erleichterung des Auspressens einige Zeit auf höchstens 40° erwärmt, liefert eine Flüssigkeit, welche beim Stehen vollkommen klar

(1) Jahresber. f. 1851, 576.

bleibt, beim Durchleiten von Kohlensäure- oder Wasserstoffgas aber sich trübt, unter Bildung mikroskopischer Granulationen und verlängerter Fasern. Melsens beobachtete ferner, daß die aus den Ovarien einer Kuh ausgepresste Flüssigkeit beim Schütteln neben kugeligen Anhäufungen auch deutliche Fasern bildete; die Flüssigkeit aus den Graf'schen Bläschen einer Stute, von alten und jungen Kühen trübte sich nicht beim Erhitzen auf die Temperatur des Thieres, weder für sich, noch nach Salzzusatz; die durch Ausziehen der (ohne die Fallop'schen Röhren) zerhackten Ovarien mit Salzwasser erhaltene Flüssigkeit trübte sich dagegen ähnlich wie salzhaltige Fleischflüssigkeit beim Erwärmen auf etwa 40°.

C. Studiati (1) ist der Ansicht, daß die Eigenschaft des Albumins, bei mechanischer Bewegung seiner Lösung faden- und membranartige Massen zu bilden, zur Unterscheidung von anderen verwandten Körpern dienen könne. — C. Maggiorani (2) theilt einige, vorzugsweise mikroskopische Beobachtungen mit über die Einwirkung der Electricität auf Eiereiweiß und die hierbei erfolgende Annahme fester Formen desselben. — Vintschgau (3) bespricht die Reactionen, welche für das Albumin und das Krystallin als unterscheidende angegeben worden sind; er kommt zu dem Resultat, die Verschiedenheiten rühren nur davon her, daß beide Körper unter verschiedenen Umständen verglichen wurden, unter gleichen Umständen zeigen aber beide gleiche Reactionen.

Behandelt man Eiweiß in der Wärme mit Salzsäure in einer Atmosphäre von Kohlensäure, so entwickelt sich, wie Rochleder (4) vorläufig mittheilt, nach Versuchen von L. Mayer etwas Schwefelwasserstoff, und es bilden sich neben Salmiak zwei in der sauren Flüssigkeit lösliche

(1) Cimento V, 800. — (2) Cimento VI, 380. — (3) Cimento VI, 364. — (4) Wien. Acad. Ber. XXIV, 38; J. pr. Chem. LXXII, 392; Chem. Centr. 1858, 68.

Körper und ein dritter darin unlöslicher, welcher letztere alle Eigenschaften des Chondrins und eine Zusammensetzung habe, welche nur wenig von den bis jetzt mit Chondrin angestellten Analysen abweiche.

Casein.

A. Völcker (1) hat eine Analyse des Caseins ausgeführt. Das hierzu dienende Präparat wurde aus Milch mittelst einer gesättigten Kochsalzlösung ausgeschieden, mit Alkohol und Aether behandelt, dann in verdünntem Ammoniak gelöst, mit Essigsäure gefällt, mit kaltem Wasser gewaschen und nochmals mit Alkohol und Aether behandelt. Es enthielt bei 110° getrocknet in 100 Th.: 53,43 Kohlenstoff, 7,12 Wasserstoff, 15,36 Stickstoff, 21,92 Sauerstoff, 1,11 Schwefel, 0,74 Phosphor und 0,32 Asche.

Erkennung  
s. g. Protein-  
substanzen.

Piotrowski (2) hat gefunden, daß Eiweißkörper und ihre näheren Abkömmlinge mit einer Lösung von schwefels. Kupferoxyd und sodann mit Kali- oder Natronlauge behandelt eine schöne tief veilchenblaue Farbe annehmen. Die Reaction erscheint nicht, oder nur unvollkommen, wenn das Alkali vor dem Kupfersalz zugefügt wird. Feste eiweißartige Körper zeigen die violette Färbung beim Betupfen mit schwefels. Kupferoxyd, dann mit Natronlauge und Abspülen des anhängenden Kupferoxydhydrats mit Wasser.

Zersetzung  
der Protein-  
substanzen  
durch  
Salpetersäure.

Mühlhäuser (3) hat seine Untersuchungen über die Zersetzungsproducte der s. g. Proteinverbindungen durch Salpeter-Salzsäure fortgesetzt. Aufser den beiden schon früher (4) beschriebenen Körpern — dem flüchtigen Chlorazol  $C_8H_3Cl_3N_2O_8$ , und dem terpeninartigen Körper (4)  $C_{24}H_{12}Cl_3NO_8$  — bilden sich, wie Mühlhäuser jetzt nachweist, neben Oxalsäure und Schwefelsäure noch zwei andere nicht flüchtige schwefelfreie Zersetzungsproducte,

(1) Aus dem Rep. of the 25. meeting of the Brit. Assoc. Sept. 1855, 78 in J. pr. Chem. LXXI, 118. — (2) Wien. Acad. Ber. XXIV, 335. — (3) Ann. Ch. Pharm. CL, 171; J. pr. Chem. LXX, 484; Chem. Centr. 1857, 325; Chem. Gaz. 1857, 261. — (4) Jahresber. f. 1854, 670.

von denen das eine (*B*) öllartig flüssig, das andere (*C*) körnig krystallinisch ist. Zur Gewinnung dieser beiden letzteren befreit man die von dem Körper *A*\* getrennte Mutterlauge durch Verdampfen von dem Säureüberschuß, und versetzt dieselbe, wenn nach mehrtägigem Stehen keine Oxalsäure mehr auskrystallisirt, mit dem 3- bis 4fachen Vol. Wasser, wo sich der Körper *B* in braunen Tropfen ausscheidet, welche nach und nach auf dem Boden des Gefäßes eine öllartige Schichte bilden. Aus der weiter verdampften Mutterlauge setzt sich nach einigen Tagen der Körper *C* in braunen krystallinischen Kugeln und Krusten ab; durch nochmalige Wiederholung dieses Verfahrens gewinnt man neue Mengen beider Producte. Der Körper *B* ist braunroth, öllartig, dünnflüssiger als der Körper *A*, angenehm gewürzhaft riechend und von saurer Reaction; er löst sich leicht in Alkohol und (leichter als *A*) in Wasser und in Salpetersäure. Er verpufft nicht beim Erhitzen, krystallisirt unter keinen Umständen und wird in der Kälte undurchsichtig und starr. Die Analyse des durch Verdunsten der filtrirten alkoholischen Lösung, Waschen des Rückstandes mit heißem Wasser und Trocknen über Schwefelsäure gereinigten Körpers *B* führte zur Formel  $C_{26}H_{18}Cl_3NO_{16}$ . Verbindungen, welche sich zur Bestimmung des Atomgewichts eignen, lassen sich nicht damit darstellen; die Niederschläge mit Metallsalzen und mit Barytwasser sind amorph, braun, beim Trocknen sich zersetzend. In Kali und Natron ist der Körper leicht löslich, mit Ammoniak ist er nicht verbindbar. — Der in braunen Kugeln und Krusten krystallisirt erhaltene saure Körper *C* ist nach wiederholtem Umkrystallisiren weiß, schwer löslich in kaltem Wasser, löslich in 39 Th. Alkohol und in 83 Th. Aether. Die Analyse der reinen Substanz wie des schwerlöslichen Silbersalzes ergab die Zusammensetzung der Fumarsäure,  $C_8H_4O_8$ , mit der sie auch nach den Eigenschaften identisch ist. — Mühlhäuser hat ferner die Zersetzungsproducte der beiden nicht flüchtigen Körper (*A* und *B*) durch rau-

Zersetzung  
der Protein-  
substanzen  
durch  
Salpetersäure.



Zersetzung  
der Protein-  
substanzen  
durch  
Salpetersäure.

chende Salpetersäure untersucht. Der Körper A, von der Formel  $C_{24}H_{12}Cl_3NO_8$ , löst sich beim Erhitzen mit 100 Th. rauchender Salpetersäure (von 1,5 spec. Gew.) und bei der Destillation geht,  $\frac{1}{10}$  etwa vom Gewicht des ursprünglichen betragend, ein dem Chlorazol sehr ähnlicher, aber in der Zusammensetzung verschiedener Körper, neben geringen Mengen flüchtiger fetter Säuren, über. Seine Analyse ergab die Formel  $C_4H_2N_2Cl_2O_8$ , wonach er Leimzucker sein könnte, in welchem H, durch Cl, und H durch NO, ersetzt ist. Der Retorteninhalt, am besten der durch Abgießen von der Mutterlauge befreite krystallinische Theil desselben, liefert bei weiterer Behandlung mit Salpetersäure ein krystallinisches Zersetzungsproduct, welches nach der Reinigung weiß, lockere, seideglänzende Nadeln bildet, die leicht sublimiren, sich in Alkohol leicht lösen und im heißem Wasser bevor sie sich auflösen schmelzen. Die Substanz ist eine Säure von der Formel der Dichlorsalicylsäure,  $C_{14}H_4Cl_2O_6$ , von welcher sie sich durch ihre größere Löslichkeit in heißer Salpetersäure unterscheidet. Das Kalisalz ist gefärbt, krystallinisch, ebenso das Natronsalz; das Silbersalz ist amorph, rothbraun und wie die alkalischen Salze nicht von constanter Zusammensetzung zu erhalten. Auch die Säure selbst zeigte bei verschiedenen Darstellungen eine wechselnde Zusammensetzung. Ein drittes, in größerer Menge gebildetes Zersetzungsproduct ist in der Mutterlauge enthalten, und ist mit heißem Wasser gereinigt klar, dickflüssig, gelbröthlich, leicht löslich in warmer Salpetersäure, sowie in Alkohol und Aether, und schwer löslich in Wasser. Es reagirt stark sauer, ist geruchlos, zieht Wasser aus der Luft an und verflüchtigt sich beim Erhitzen, ohne Rücklassung von Kohle, unter Verbreitung eigenthümlich riechender, Husten erregender Dämpfe. Die Analyse dieser Substanz führte zur Formel  $C_{12}H_3Cl_2NO_6$ . Sie ist eine schwache Säure, deren gelbliches Natronsalz sternförmig gruppirte zerfließliche Nadeln bilden. Die von Laurent beschriebene Nitrodichlorcarbolsäure hat dieselbe

Zusammensetzung, ist aber krystallinisch, der Pikrinsäure ähnlich und verpufft beim Erhitzen. — Der Körper *B*, von der Formel  $C_{26}H_{18}Cl_3NO_{18}$ , liefert bei gleicher Behandlung mit rauchender Salpetersäure einen flüchtigen, dem Chlorazol ebenfalls ähnlichen Körper von der Formel  $C_4HCl_2NO_{10}$ , sodann in geringer Menge ein krystallinisches sublimirbares Product, welches nach der Reinigung geruchlose weiße, kurze, sternförmig gruppirte Nadeln bildet, die sauer reagiren und sich schwierig in Wasser, leicht in Alkohol lösen. Ihre Analyse entsprach der Formel  $C_{16}H_6Cl_2O_4$ . Das Hauptproduct der Zersetzung ist ein in der Salpetersäure gelöst bleibender, gelber, öltartiger Körper von der Formel  $C_{24}H_{16}Cl_3NO_{18}$ . Er ist nach der Reinigung durch Auflösen in Alkohol, Versetzen mit wässrigem Kali und Ausfällen mit Salzsäure fast geruchlos, von bitterem Geschmack, stark saurer Reaction, leicht löslich in Alkohol, wenig löslich in Wasser und, wie es scheint, ohne Zersetzung flüchtig. Die Verbindungen mit Basen sind amorph, braunroth oder orange und weit reicher an Basis, als dem Atomgewicht der obigen Formel entspräche. Oxalsäure findet sich nicht unter den Zersetzungsproducten der Körper *A* und *B* durch Salpetersäure.

Zersetzung  
der Proteïn-  
substanzen  
durch  
Salpetersäure.

Die Angabe von Béchamp (1), daß sich durch Oxydation eiweißartiger Körper mittelst übermangans. Kali's Harnstoff bilde, hat Städeler (2) nicht bestätigt gefunden. Bei genauer Einhaltung des von Béchamp angegebenen Verfahrens erhielt Städeler aus 50 Grm. Hühnereiweiß (also etwa 6 Grm. Albumin) keine Spur von Harnstoff, wohl aber eine nicht unbeträchtliche Menge von Benzoësäure. Auf 1 Th. Albumin wurden zur vollständigen Oxydation nur etwa  $3\frac{1}{3}$  Th. übermangans. Kali verbraucht. Städeler deutet darauf hin, wie diese Bildung der Benzoësäure, welche als Oxydationsproduct von Proteïnkörpern schon

Zersetzung  
der Proteïn-  
substanzen  
durch über-  
mangans.  
Kali.

(1) Jahresber. f. 1856, 696. — (2) J. pr. Chem. LXXII, 251; Chem. Centr. 1858, 90; J. pharm. [8] XXXIII, 156; Chem. Gaz. 1858, 101.

von Guckelberger beobachtet war, die Annahme unnöthig mache, daß zur Bildung von Hippursäure die erforderliche Benzoesäure durch die Futterkräuter in den Leib der Herbivoren gelangen müsse.

Leucin.

Schwarzenbach (1) hat in dem Magen- und Darminhalt von Schmetterlingspuppen (*Sphinx pinastri*, *Cossus ligniperda*) die Gegenwart von Leucin, von harns. Natron und harns. Ammoniak dargethan.

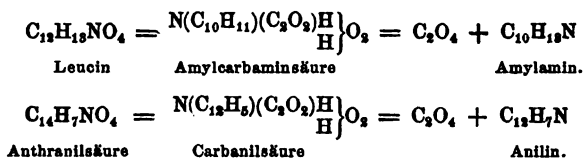
H. Schwanert (2) hat einige Metamorphosen des Leucins studirt. Zur Darstellung desselben empfiehlt er folgendes Verfahren als vortheilhaft: Man kocht 2 Pfd. Hornspäne mit 5 Pfd. Schwefelsäure und 13 Pfd. Wasser 24 Stunden lang unter Ersatz des verdampfenden Wassers.

(1) Aus den Verh. der Würzb. phys.-med. Ges. in Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 430. Im Anschluß an Al. Müller's (Jahresber. f. 1852, 436) Angaben über die Bildung von Leucin oder leucinartiger Körper bei der Fäulniß der Hefe theilt O. Hesse (J. pr. Chem. LXX, 34) Folgendes mit. Die von Müller als Fäulnißproduct der Hefe beobachtete, dem Leucin nahe verwandte Substanz enthält nach O. Hesse 3 bis 4 pC. Schwefel (entsprechend etwa der Formel  $C_{30}H_{30}N_2O_{12}S$ ); sie ist leichter löslich in Alkohol als Leucin und bildet gereinigt eine weiße schwammige, aus glänzenden Blättchen bestehende Masse. Hesse nennt sie vorläufig *Pseudoleucin*. Bei vorsichtigem Erhitzen sublimirt dieser Körper fast unzersetzt. Er schmilzt bei  $210^{\circ}$  und liefert bei der Destillation in einem Strom von Kohlensäure neben flüchtigeren schwefel- und stickstoffhaltigen Verbindungen eine dem Phloridzin ähnliche, wollige aus Nadeln bestehende Masse, welche Hesse *Leucinsäurenitril* nennt. Er findet dafür die Formel  $C_{12}H_{11}NO_2$ . Die Lösung dieser Substanz in verdünnter Natronlauge entwickelt Ammoniak. Die weiteren Zersetzungsproducte des Pseudoleucins bei der trocknen Destillation bestehen außer Schwefelwasserstoff, Ammoniak, Blausäure und einer braunen theerartigen übelriechenden Substanz, aus flüchtigen Basen, von welchen Hesse Methylamin, Dimethylamin, Butylamin und in reichlicherer Menge Amylamin durch Analyse der Platin- und Gold Doppelsalze nachgewiesen zu haben glaubt. — (2) Vorläufige Mittheilung Limpricht's Ann. Ch. Pharm. CI, 295; J. pr. Chem. LXXI, 185; Chem. Centr. 1857, 869; Ann. ch. phys. [3] LII, 111. Ausführlich Ann. Ch. Pharm. CII, 221; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 118; Chem. Centr. 1857, 516; Ann. ch. phys. [3] LII, 501.

Leucin.

Die noch heiße Flüssigkeit wird dann mit Kalk übersättigt, der Gyps abfiltrirt und das auf etwa 12 Pfund abgedampfte Filtrat mit Oxalsäure bis zur schwach sauren Reaction versetzt. Aus der vom oxals. Kalk abfiltrirten und zur Krystallhaut verdampften Flüssigkeit scheiden sich beim Erkalten drusenartig gruppirte gelbliche Blättchen und Körnchen aus, welche aus Leucin mit mehr oder weniger Tyrosin bestehen. Durch Verdampfen der Mutterlange gewinnt man noch mehr davon. Nach zweimaligem Umkrystallisiren löst man die Krystallmasse in so viel heißem Wasser, daß nach dem Erkalten nur Nadeln des schwer löslichen Tyrosins sich ausscheiden; die Leucinlösung wird dann mit Thierkohle entfärbt, verdampft und das ausgeschiedene Leucin nach dem Pressen aus heißem Weingeist umkrystallisirt. Bei Verminderung der Säuremenge von obiger Verdünnung, wie auch bei Anwendung verdünnterer Säure, erhält man weniger Leucin; concentrirtere Säure beschleunigt die Leucinbildung nicht. Die Dauer des Kochens ist ohne wesentlichen Einfluß auf die Bildung des Leucins; während nach 3stündigem Kochen schon fast die ganze Menge des Leucins sich bildet, entsteht das Tyrosin erst später aus der Hornsubstanz. — Beim Erhitzen des trockenen Leucins im Oelbade oder über freiem Feuer tritt bei 170° Schmelzung ein; bei 180° destillirt ein gelbes ammoniakalisch riechendes, in der Kälte erstarrendes Liquidum; in der Retorte bleibt eine braune harzartige Masse. Die weingeistige Lösung des Destillats reagirt alkalisch und entwickelt mit Salzsäure Kohlensäure. Die eingetrocknete salzs. Lösung tritt an absoluten Alkohol in flachen Tafeln krystallisirbares salzs. Amylamin ab, während Salmiak ungelöst bleibt. Das aus dem salzs. Salz mit Kalilauge abgeschiedene Amylamin ist ölarzig und siedet bei 97°; bei der Analyse des Platindoppelsalzes ergab dieses den entsprechenden Platingehalt. — Wasserfreie Schwefelsäure wird von Leucin rasch absorbirt, unter Bildung eines braunen zähen Liquidums, welches bei 100° Kohlensäure und schweflige

**Leucin.** Säure entwickelt. Destillirt man alsdann mit Wasser, so geht neben Wasser eine bei 97° siedende, angenehm riechende, mit saurem schweflgs. Alkali krystallinisch erstarrende Flüssigkeit über, welche der Analyse zu Folge der Aldehyd der Valeriansäure,  $C_{10}H_{10}O_2$ , ist. — Behandelt man in Wasser vertheiltes Leucin mit Chlorgas, so bildet sich unter Entwicklung von Kohlensäure eine trübe Lösung, aus der sich eine rothgelbe, öartige Flüssigkeit abscheidet, welche ein Gemenge von Valeronitril  $C_{10}H_9N$  mit wechselnden Mengen von Chlorvaleronitril  $C_{10}H_8ClN$  ist. Gleichzeitig entsteht etwas salzs. Leucin  $2 C_{12}H_{13}NO_4$ ,  $HCl$ , welches sich beim Verdampfen der sauren Lösung in Krystallblättchen abscheidet. Durch Einwirkung von Chlor auf trockenes Leucin entstehen dieselben Producte. Bei Behandlung von Leucin mit Jodäthyl entsteht kein Aethylleucin. — Das bei der Destillation in Kohlensäure und Amylamin zerfallende Leucin verhält sich analog der Anthranilsäure (Carbanilsäure) und läßt sich demnach als Amylcarbaminsäure betrachten :



Wie Limpricht (1) nach Schwanert's Versuchen mittheilt, giebt Horn, direct in concentrirter Kalilauge gelöst und dann vorsichtig destillirt, neben Brenzölen und Ammoniak 4 bis 5 pC. Amylamin. — Alanin zerfällt bei der trockenen Destillation in Kohlensäure und Aethylamin; Glycocoll müßte unter diesen Umständen Methylamin liefern.

Hypoxanthin giebt mit Salpetersäure auf Platinblech behandelt eine gelbe Masse, welche mit Aetzkali vorsichtig

(1) In der 8. 588 angef. Mittheilung.

verdampft an den Rändern violett wird; Harnsäure giebt bekanntlich mit Salpetersäure einen rothen, mit Kali intensiv violettblau werdenden Rückstand. Nach Scherer (1) lassen sich auch Leucin und Tyrosin in diëser Weise erkennen. Tyrosin liefert mit Salpetersäure auf dem Platinblech Tyrosin. verdampft einen tief gelb gefärbten Rückstand, der mit Natronlauge rothgelb, beim Verdampfen damit schwarzbraun wird. Leucin bildet mit Salpetersäure einen farblosen Rückstand, der mit Natronlauge sich gelblich oder bräunlich färbt und bei vorsichtigem Verdampfen damit einen ölarartigen, das Platinblech nicht benetzenden Tropfen bildet. Ein von Scherer Xanthoglobulin genannter, in pathologischen Lebern sowie in der Ochsenleber aufgefundener Körper steht in dem Verhalten gegen Salpetersäure und Kali dem Tyrosin nahe. Ein aus Eiweiß bestehender Niederschlag oder eine Eiweiß enthaltende Flüssigkeit schäumt stark beim Verdampfen mit Salpetersäure auf dem Platinblech, und der gelbe blasige Rückstand wird mit Natronlauge roth und entfärbt sich allmählig beim Verdampfen.

Nach C. Wicke (2) nimmt das Tyrosin 16,76 pC. salzs. Gas auf, unter Bildung der Verbindung  $C_{18}H_{11}NO_6$ , HCl, welche sich leicht in absolutem Weingeist löst, von Wasser aber in ihre Bestandtheile zerlegt wird. Die Verbindung bildet sich auch in nadelförmigen Krystallen, beim Vermischen einer nicht zu verdünnten Lösung von Tyrosin in Salzsäure mit überschüssiger rauchender Salzsäure, oder auch beim Erkalten der warm gesättigten Lösung des Tyrosins in concentrirter Salzsäure. Eine Verbindung des salzs. Tyrosins mit Platinchlorid liefs sich nicht darstellen. — Erwärmt man überschüssiges Tyrosin mit Kalkmilch oder Barytwasser und verdampft das Filtrat rasch, so krystallisiren Verbindungen des Tyrosins mit Kalk oder Baryt,

(1) Aus den Verhandl. der Würzburger phys.-med. Gesellsch. in Chem. Centr. 1857, 718; J. pr. Chem. LXX, 406. — (2) Ann. Ch. Pharm. CI, 314; J. pr. Chem. LXXI, 187; Chem. Centr. 1857, 898.

**Tyrosin.** welche indessen nicht von constanter Zusammensetzung erhalten werden. Behandelt man Tyrosin, in Wasser vertheilt, mit salpetriger Säure, so bildet sich unter Gasentwicklung eine schwachgelbe Lösung, welche nach dem Neutralisiren mit kohlen. Baryt und Verdampfen an Weingeist einen rothgelben, krystallinischen (barythaltigen) Körper abgiebt. Mit Bleihyperoxyd und verdünnter Schwefelsäure erzeugt sich, neben Kohlensäure, eine geringe Menge eines krystallisirbaren Körpers; in Bromwasser löst sich das Tyrosin und die Lösung hinterläßt beim Verdunsten einen braunen krystallinischen Rückstand; mit Chlor entsteht unter denselben Umständen eine harzige nicht krystallisirbare Masse.

**Kreatin.** Städeler (1) empfiehlt zur Darstellung von Kreatin, das zerhackte, oder mit mäfsig grobem Glaspulver zerriebene Fleisch mit dem ein- bis anderthalbfachen Vol. Weingeist angerührt im Wasserbade gelinde zu erwärmen, auszupressen und nach dem Abdestilliren des Weingeists den Rückstand mit Bleiessig zu fällen. Nach der Entfernung des Blei's mit Schwefelwasserstoff und Verdunstung des Filtrats zum Syrup krystallisire das Kreatin beim Erkalten. Die krystallinische Masse befreit man durch Liegen auf angefeuchtem Filtrirpapier oder auf einer Gypsplatte von der Mutterlauge und krystallisirt sie dann aus heifsem Wasser oder heifsem verdünntem Weingeist um. Städeler giebt an, auf diesem Wege leicht und reichlich Kreatin aus dem Muskel des Ochsen, des Hundes, der Taube, des

(1) J. pr. Chem. LXXII, 256; Chem. Centr. 1858, 111. Als Zersetzungsproduct des Kreatins hatte Dessaignes (vgl. Jahresber. f. 1854, 682; f. 1855, 731) eine als *Methyluramin* bezeichnete Base erhalten. Das Doppelsalz von *salss. Methyluramin* und *Platinchlorid* krystallisirt nach Senarmont, wie Rammelsberg (in der S. 5 angef. Schrift, 215) mittheilt, rhomboëdrisch, mit den Flächen  $R \cdot \infty P_2$ ; für R ist das Verhältnifs der Nebenaxen zur Hauptaxe = 1:0,7992, die Neigung der Flächen in den Endkanten =  $108^\circ 5'$ . Dessaignes hatte dieses Doppelsalz als in Prismen krystallisirend beschrieben.

Dornhays (*Spinax Aconthias*) und der Pricke (*Petromyzon fluviatilis*) erhalten zu haben. Auch das Gehirn der Taube enthält viel Kreatin, weniger das Gehirn des Hundes, in letzterem neben Harnstoff. Das menschliche Gehirn enthält nach Müller (vgl. bei Thierchemie) ebenfalls Kreatin.

Das aus eingedampftem Harn durch Chlorzink abge- Kreatinin.  
schiedene Kreatinin-Chlorzink liefert, nach einer der bekannten Methoden zersetzt, ein Gemenge von Kreatin und Kreatinin. Ersteres bildet aber mit Chlorzink keine schwer lösliche Verbindung. V. Dessaignes (1), welcher die Bedingungen dieser Umwandlung untersucht hat, fand, daß die mit reinem Kreatinin dargestellte Zinkverbindung in kleiner Menge zersetzt nur Kreatin, in etwas größerer Quantität aber, wie die Verbindung aus Harn, ein Gemenge von Kreatin und Kreatinin liefert. Das Kreatinin kann also durch Wasseraufnahme in Kreatin übergehen (2). Kreatinin verwandelte sich mit Wasser oder besser mit Ammoniak in zur Lösung ungenügender Menge in Berührung nach 6 Monaten in Krystalle von Kreatin. Diese Umwandlung findet auch statt bei Gegenwart neutraler Salze; sie wird begünstigt durch Wärme. Zersetzt man reines salzs. Kreatinin mit Ammoniak, wie zur Darstellung der Base, und überläßt das Ganze 14 Tage sich selbst, so ist dem Kreatinin viel Kreatin beigemengt. Bei der Bereitung des Kreatins durch Einwirkung von Ammoniak und Schwefelammonium auf Kreatinin-Chlorzink erhält man gefärbte Mutterlaugen, die beim Verdampfen nur dünne gelbe Blätter von unreinem Kreatin geben, welches in dieser Gestalt nicht weiter zu reinigen ist. Verdünnt man diese Mutterlauge mit ammoniakhaltigem Wasser und erhitzt, so wird dieses Kreatinin in leicht zu reinigendes Kreatin verwandelt. — Es war hiernach wahrscheinlich, daß ein Theil des im Harn als solches enthaltenen Kreatinins bei

(1) J. pharm. [3] XXXII, 41. — (2) Vgl. Jahrestber. f. 1847 u. 1848, 927 f.



**Kreatinin.** der Verdampfung großer Mengen des neutralisirten Harns in Kreatin übergehe und so der Ausscheidung durch Chlorzink entgehe. Dessaignes fällte, um zu erfahren, wie viel Kreatinin als Maximum aus Harn erhalten werden könne, 200 CC. Morgenharn von jungen Leuten mit Kalk und Chlorcalcium, und verdampfte das mit Salzsäure angesäuerte Filtrat im Vacuum zum dicken Syrup. Nach dem Abfiltriren der Harnsäure und der Salze wurde mit Ammoniak neutralisirt und Chlorzink zugefügt. Das erhaltene lufttrockene rohe Chlorzink-Kreatinin wog 0,655 Grm., entsprechend 327 Grm. auf 100 Liter Harn. Im Mittel wurden bei mehreren Darstellungen nach dem unveränderten Liebig'schen Verfahren im Jahr 1856 nur 143 Grm. der Zinkverbindung auf 100 Liter Harn erhalten; später wurden dagegen von der nämlichen Menge Harn durch Verdampfen des Harns auf freiem Feuer, nachdem derselbe mit Kalk und Chlorcalcium gefällt, dann angesäuert war, 266 Grm. gewonnen. Dessaignes vermuthet, daß die Flüssigkeit der Muskeln, wie der Harn, nur Kreatinin enthalte, welches durch lange Einwirkung der Wärme in der neutralen Flüssigkeit zum großen Theil in krystallisirendes Kreatin übergehe. Der sauer reagirende Kälberharn enthält bekanntlich viel Kreatinin. Um zu erfahren, ob diese Base auch Bestandtheil des alkalisch reagirenden Kuhharns sei, verdampfte Dessaignes 10 Liter des mit Salzsäure stark angesäuerten Harns und versetzte den Rückstand, nach Entfernung der Hippursäure, mit Chlorzink. Die Ausbeute betrug 10 Grm. der rohen Verbindung. Da aber Kreatin bei längerem Erhitzen in einer sauren Flüssigkeit in Kreatinin übergeht, so ist dieser Versuch nicht beweisend für die Anwesenheit des einen oder des anderen dieser Körper im Kuhharn. — Erhitzt man Kreatin mit Chlorzink in selbst wenig concentrirter Lösung zum Sieden, so fällt weißes Kreatinin-Chlorzink nieder. Dessaignes hat gefunden, daß auch das salzs. Kreatinin sich mit Chlorzink verbindet. Durch Verdampfen einer

Auflösung des Kreatinin-Chlorzinks in Salzsäure zum Syrup erhält man diese Verbindung in sauer schmeckenden, sehr leicht löslichen, ansehnlichen Krystallen. Nach der Chlorbestimmung ist die Formel  $= C_8H_7N_3O_2, HCl + ZnCl$ .

Ueber die angebliche Bildung des Harnstoffs durch Oxydation von Proteinsubstanzen vgl. S. 537. Harnstoff.

Verdampft man, nach V. Dessaignes (1), größere Mengen von Harn in der Siedehitze bis zum Syrup, so erhält man beim Erkalten braune krystallinische Blätter der von Fourcroy und Vauquelin (als Harnstoff) beschriebenen zerfließlichen Verbindung von Harnstoff mit Salmiak,  $C_2N_2H_4O_2 + NH_4Cl$ . Man läßt sie auf einem Trichter einige Zeit an der Luft abtropfen und krystallisirt sie mehrmals um, wo sie bald  $\frac{1}{3}$  Millimeter dicke quadratische Tafeln, bald lange, dem reinen Harnstoff sehr ähnliche Nadeln bildet. Aus einer Auflösung gleicher Aequivalente von Salmiak und Harnstoff krystallisirt zuerst Salmiak und nach Entfernung desselben die obige Verbindung. Aus einer Auflösung von 2 Aeq. Harnstoff und 1 Aeq. Salmiak krystallisirt sie sogleich. Sie kann bei Gegenwart von überschüssigem Harnstoff wiederholt umkrystallisirt werden, wird aber von reinem Wasser theilweise zersetzt. Erhitzt man sie mit einer zur völligen Lösung ungenügenden Menge von Wasser, so scheidet sich Salmiak als krystallinisches Pulver aus, und die Mutterlauge liefert die ursprüngliche, von Neuem durch Wasser zersetzbare Verbindung, bis endlich nur Harnstoff bleibt. Das zweckmäßigste Verfahren, diese Verbindung von Harnstoff mit Salmiak darzustellen, besteht in der Verdampfung von stark mit Salzsäure angesäuertem Harn. Beim Erhitzen der trockenen Verbindung entsteht Cyanursäure. — Harnstoff und Benzoësäure, in Wasser gelöst, verbinden sich nicht. Fügt man aber zu einer concentrirten Lösung der letzteren in absolutem Alkohol nach und nach Harnstoff unter Er-

(1) J. pharm. [3] XXXII, 87.

**Harnstoff.** wärmung und jedesmaligem Erkalten, so tritt ein Zeitpunkt ein, wo statt der Benzoëssäure ein Haufwerk blätteriger Krystalle anschießt, welche nach der Formel  $C_{14}H_6O_4 + 2 C_2N_2H_4O_2$  zusammengesetzt sind. Auch diese Verbindung ist durch Wasser zersetzbar. — Eine Verbindung von Harnstoff mit Hippursäure ist auf diesem Wege nicht darzustellen, aber die Hippursäure löst sich leicht in schmelzendem Harnstoff, und das in heißem absolutem Alkohol aufgelöste Gemenge lieferte blätterige Krystalle einer Verbindung, deren wässrige Lösung nach 12 Stunden in herauskrystallisierende Hippursäure und in gelöst bleibenden Harnstoff zerfällt. — Saurer äpfels. Harnstoff krystallisiert, nach Dessaignes, sehr schön, die neutrale Verbindung aber nicht.

C. Neubauer und G. Kerner (1) haben ebenfalls einige Harnstoffverbindungen dargestellt. — *Harnstoff-Chlorcadmium*,  $C_2H_4N_2O_2$ ,  $2 CdCl$ , bildet sich beim Verdunsten wässriger Lösungen von Harnstoff und Chlorcadmium über Schwefelsäure in großen Nadeldrusen; beim Vermischen von Auflösungen beider Körper in absolutem Alkohol fällt es als weißes Krystallmehl wieder. Es ist sehr leicht in Wasser löslich. *Harnstoff-Chlorzink*,  $C_2H_4N_2O_2$ ,  $ZnCl$ , entsteht beim Verdunsten alkoholischer Lösungen von Harnstoff und Chlorzink über Schwefelsäure in zerfließlichen glashellen, harten Krystalldrusen, welche sich aus absolutem Alkohol umkrystallisiren lassen. — *Harnstoff-Chlorkupfer*,  $C_2H_4N_2O_2$ ,  $CuCl$ , erhält man schwieriger beim Stehen einer syrupdicken Mischung von Harnstoff und Chlorkupfer in blauen Krystalldrusen, welche durch Wasser zersetzt werden. Neubauer und Kerner bestätigen die Beobachtung von Natanson (2), daß sich durch Einwirkung von Ammoniak auf Kohlensäureäther bei  $180^\circ$ , so wie von Chlorkohlenoxyd auf Ammoniak Harnstoff bildet.

(1) Ann. Ch. Pharm. Cl., 387; J. pr. Chem. LXXI, 188; Chem. Centr. 1857, 382. — (2) Jahresber. f. 1856, 695.

W. Heintz (1) veröffentlichte Betrachtungen über die Constitution des Harnstoffs. Er spricht sich zu Gunsten der Ansicht aus, daß der Harnstoff das Amid der Kohlensäure, und zwar mit der Formel  $N \begin{Bmatrix} C_2O_2 \\ NH_4 \end{Bmatrix}$  sei, und zeigt an einer größeren Zahl untersuchter Harnstoffverbindungen, wie deren Formeln mit Hülfe obigen Ausdrucks sich einfacher gestalten und wie sich die verschiedenen Metamorphosen des Harnstoffs danach erklären. Auch für die Amide anderer mehrbasischer Säuren, als der Kohlensäure, versuchte Heintz die Construction analoger Formeln.

Harnstoff.

N. Bauer (2) und Bezold (3) haben auf Scherer's Veranlassung Untersuchungen über den Gehalt von Wasser, organischer und unorganischer Substanz im ganzen Organismus verschiedener Thierklassen angestellt. Bezüglich der Resultate verweisen wir auf die Abhandlungen.

Thierchemie.  
Gehalt von Thierkörpern an Wasser u. festen Stoffen.

Schlofsberger (4) hat eine Fortsetzung der im Jahresber. f. 1855, 743 besprochenen Untersuchungen über Embryonen von Kühen von verschiedenem Alter geliefert. Mit Uebergang der analytischen Bestimmungen des Wasser- und Fettgehalts einzelner Fötustheile, heben wir nur das Resultat hervor, zu welchem auch die früheren Versuche führten, daß das Blut das wasserärmste Fötusgewebe ist. Organe, welche am frühesten in wirkliche Function treten und sehr blutreich sind (wie Leber, Milz, Thymus) sind an festen Bestandtheilen am reichsten; Lungen

Zur Kenntniss des Fötuslebens.

(1) Zeitschr. f. d. ges. Naturwissensch. X, 1; J. pr. Chem. LXXII, 129. — (2) Verhandl. d. Würzb. phys.-med. Gesellsch. VII, 266; J. pr. Chem. LXX, 411; Chem. Centr. 1857, 703. — (3) Zeitschr. f. wissenschaftl. Zoologie VIII, 487; Schmidt's Jahrb. d. ges. Med. XCVII, 273. — (4) Ann. Ch. Pharm. CIII, 193; Chem. Centr. 1857, 916; Schmidt's Jahrb. d. ges. Med. XCVII, 14.

und Gehirn sind sehr wasserreich, das verlängerte Mark wasserärmer als das Gehirn. Die stets alkalisch reagierende Eihautflüssigkeit enthält Zucker (wahrscheinlich Traubenzucker, Amniosflüssigkeit 0,092 pC., Allantoisflüssigkeit 0,454 pC.). Die Amniosflüssigkeit enthält auch Harnstoff.

Blut.

L. Meyer (1) hat Untersuchungen über die Gase des Blutes ausgeführt, welche zunächst zum Zwecke hatten, die Quantitäten des im arteriellen Blute enthaltenen Sauerstoff-, Stickstoff- und Kohlensäuregases zu bestimmen, und zu entscheiden, ob und in wie weit die Aufnahme und Ausgabe dieser Gase dem Henry-Dalton'schen Absorptionsgesetze folgt. Die Gewinnung der Gase aus dem Blut geschah nach der von Bunsen (2) angegebenen Methode des Auskochens im leeren Raume; zur Verhinderung des zu starken Schäumens und des Gerinnens des Blutes wurde dieses mit dem 10- bis 20fachen Vol. luftfreien destillirten Wassers versetzt und bei möglichst wenig erhöhter Temperatur unter Abkühlen der luftleeren Vorlage ausgekocht; nach dem Austreiben der freien Gase wurde die gebundene Kohlensäure durch eingebrachte krystallinische Weinsäure abgeschieden und durch eine zweite Auskochung in derselben Weise gewonnen. Das Volum des in 100 Vol. Blut enthaltenen Gases und die Zusammensetzung desselben (die Volumangaben gelten für 0° und 760<sup>mm</sup> Druck) ergab sich in Meyer's Versuchen :

Art des Blutes	freies Gas	O	N	freie CO <sub>2</sub>	gebundene CO <sub>2</sub>	gesammte CO <sub>2</sub>	gesammtes Gas
Art. carotis Hund B	—	—	—	—	28,75	—	—
" " " A	20,88	12,43	2,83	5,62	28,61	34,23	49,49
" " " B	—	(8,79)	(2,94)	—	—	(27,10)	(88,84)
" " " B	28,24	18,42	4,55	5,28	20,97	26,25	49,21
" " " A	25,50	14,29	5,04	6,17	28,58	34,75	54,08
Mit Luft geschütteltes	17,04	11,55	4,40	1,09	18,12	19,21	35,16
defibrinirtes Kalbsblut	—	(5,81)	(4,12)	—	—	(21,56)	(81,49)

A älterer, B jüngerer Hund. — Die eingeklammerten Zahlen beziehen sich auf Versuche, wo gleich im Anfang, vor allem Auskochen, Weinsäure dem Blute zugesetzt wurde.

(1) Henle u. Pfeufer's Zeitschr. f. rat. Med., neue Folge, VIII, 256;

Meyer stellte ferner mit einem vereinfachten Absorptionsapparat Absorptionsversuche an mit defibrinirtem Blute, welches durch Auskochen im luftverdünnten Raume bei etwa 30° von freiem Gas befreit worden war. Es ergab sich, daß bei dem Kohlensäure-, Sauerstoff- und Stickstoffgas die absorbirte Gasmenge sich mit dem Druck, unter welchem die Absorption stattfindet, ändert. Bei dem Stickstoff scheint die ganze absorbirte Menge desselben dem Druck proportional zu sein, doch ist seine Absorbirbarkeit im Blut so gering (nur 3 bis 4 pC. vom Vol. des letzteren betragend), daß der Absorptionscoefficient sich nicht mit Sicherheit ermitteln ließe. Bei dem Sauerstoff- und bei dem Kohlensäuregas sind wohl die Aenderungen der Absorbirbarkeit, nicht aber die Gesamtmengen des absorbirten Gases dem Druck proportional, indem diese Gesamtmengen sich aus zwei Theilen zusammensetzen, einem vom Druck unabhängigen (dessen Aufnahme durch chemische Wirkungen von Blutbestandtheilen vermittelt wird) und einem dem Henry-Dalton'schen Gesetze folgenden. Das von dem Blutvolumen  $h$  bei dem Drucke  $P$  und der Temperatur  $t$  aufgenommene Gasvolum, gemessen bei der Einheit des Drucks und der Temperatur 0°, ist  $A = k h + \alpha h P$ , wo  $\alpha$  den Absorptionscoefficienten und  $k$  eine andere, gleichfalls vom Drucke unabhängige Constante bezeichnet. Für Kohlensäure ergab sich bei 12°  $\alpha = 1,15$  (Bunsen hatte  $\alpha$  für reines Wasser von 12° = 1,10 bestimmt), für Sauerstoff bei 18°  $\alpha$  als Maximum = 0,04;  $k$  wurde für Sauerstoff bei ganz frischem defibrinirtem Kalbsblut = 0,17 (in anderen Versuchen nur = 0,09) gefunden. — Da bei dem Sauerstoff  $k$  weit größer ist als  $\alpha$ , ist auch die Aufnahme des Sauerstoffs ins Blut im Wesentlichen unabhängig vom Drucke des freien Gases und davon, ob das Blut mit reinem Sauer-

im Auss. Pogg. Ann. CII, 299; Chem. Centr. 1857, 578; Phil. Mag. [4] XIV, 268; Ann. ch. phys. [8] LIII, 285. — (2) Gasometrische Methoden (Braunschweig 1857), 17.

Blut.

stoff oder mit solchem, dem andere Gase beigemischt sind, in Berührung ist; die aufgenommene Quantität variiert dagegen mit anderen Umständen, z. B. dem Gehalt des Bluts an festen Bestandtheilen, und scheint auch zu variiren mit der Zeit, welche das aus der Ader gelassene Blut mit der Luft in Berührung blieb, ehe ihm seine freien Gase entzogen wurden. Die Verbindung, welche Sauerstoff (der absorbirte Theil  $k$ ) mit Blutbestandtheilen eingeht, ist jedenfalls eine sehr lockere, da sie bei ganz aufgehobenem Druck zerfällt und im leeren Raume der ganze Sauerstoffgehalt austritt. Wird die alkalische Reaction des Blutes in eine saure verwandelt, so geht die lockere Verbindung in eine stabile über, und der grösste Theil des Sauerstoffs kann dann durch Aufhebung des Drucks nicht mehr abgeschieden werden; zugleich ändert das Blut seine Farbe; die oxydirende Wirkung des Sauerstoffs findet also nicht in dem Blute selbst, sondern wesentlich erst in den meistens sauer reagirenden Geweben, namentlich den Muskeln statt. — Das Verhalten des Blutes gegen Kohlensäure ist von dem gegen Sauerstoff wesentlich darin verschieden, daß aus einer Atmosphäre von reiner Kohlensäure eine weit grössere Menge dieses Gases unabhängig vom Druck aufgenommen wird, als in dem mit der Lungenluft in Berührung gewesenen Blute sich findet. Defibrinirtes Kalbsblut, das an chemisch gebundener, nur durch Säuren auszutreibender Kohlensäure 33,8 Volumprocente (bei 0° und 760<sup>mm</sup> gemessen) enthielt, nahm bei 12° aus einer Atmosphäre von reiner Kohlensäure ausser der eigentlich absorbirten Menge noch 63,0 Volumprocente auf. Meyer erörtert, daß eine solche Kohlensäuremenge im arteriellen Blute bei weitem nicht vorhanden ist und auch im venösen Blute nicht vorkommen kann; daß in einer Atmosphäre von reiner Kohlensäure wohl zweifach-kohlens. Salze der Alkalien gebildet werden (zum Theil aus den 1fach- oder 1½fach-kohlens., zum Theil aus den phosphors. Alkalien des Blutes), welche letzteren (zweifach-kohlens. Salze) indessen nicht, oder nur

Blut.

in sehr geringer Menge, als in dem circulirenden Blute präformirt anzunehmen sind, da die aus dem Blut ohne Säurezusatz im luftleeren Raume entweichende Kohlensäuremenge sehr gut derjenigen entspricht, welche bei der Temperatur und dem Kohlensäuredruck der Lungenluft im eigentlichen Sinne absorbirt werden muß, und da außerdem das Blut, nach der rasch erfolgenden Ausscheidung dieses Theils, auch bei längerem weiterem Kochen keine meßbare Menge Kohlensäure mehr abgibt, während zweifach-kohlens. Natron bei dem Kochen bald zu  $1\frac{1}{2}$  fach-, dann mehr und mehr zu 1 fach-kohlens. Salz wird. Die Abwesenheit von zweifach-kohlens. Alkali im Blut findet Meyer selbst um so auffallender, als nach seinen Versuchen (vgl. auch S. 86) eine verdünnte Lösung von einfach-kohlens. Natron auch aus einer nur wenig (doch über 1 pC.) Kohlensäure enthaltenden Wasserstoff-Atmosphäre außer der eigentlich absorbirten Kohlensäure (1) noch so viel von letzterer aufnimmt, als zur Bildung von zweifach-kohlens. Salz erforderlich ist. Er folgert, daß, wenn einmal im Blute zweifach-kohlens. Salz gebildet wäre, es an der Lungenluft keine Zersetzung erleiden würde, und daß diesem Salze mit Unrecht eine für die Respiration wesentliche Function zugeschrieben worden ist. — Als Resultat seiner Untersuchungen betrachtet er, daß der Austausch der Kohlensäure höchst wahrscheinlich als ein reines Absorptionsphänomen anzusehen ist, während bei der Sauerstoffaufnahme chemische Kräfte thätig sind.

Bezüglich der zuckerbildenden Function der Leber und des Zuckergehalts des Bluts sind wie früher (2) so auch im Jahr 1857 von verschiedenen Chemikern, Physiologen und Thierärzten widersprechende Angaben gemacht worden, von welchen wir nur das Wesentliche in diesem Berichte

(1) Den Absorptionscoefficienten der Kohlensäure für solche Flüssigkeit fand Meyer von dem für reines Wasser gefundenen nur wenig verschieden. — (2) Jahresber. f. 1855, 734; f. 1856, 705.



berühren können. **Lehmann** (1) hat über die Verhandlungen hierüber eine eingehendere Zusammenstellung geliefert. **Cl. Bernard** (2) giebt jetzt an, das Glycogen, die dem Zucker vorangehende Substanz, aus der Leber isolirt zu haben. Er bringt zu diesem Zweck die frische, noch warm zerschnittene Leber in kochendes Wasser, preßt nach einstündigem Kochen aus und vermischt das opalisirende Filtrat mit 4 bis 5 Vol. Alkohol. Das sich flockig abscheidende, noch unreine Glycogen wird wiederholt mit Alkohol gewaschen, zur Entfernung von Zucker und stickstoffhaltigen Materien  $\frac{1}{4}$  bis  $\frac{1}{2}$  Stunde lang mit concentrirter Kalilauge gekocht, sodann aus der mit etwas Wasser verdünnten Lösung mit Alkohol niedergeschlagen und diese Fällung wiederholt, nach der Wiederauflösung in Wasser und Sättigen des anhängenden kohlens. Kali's mit Essigsäure (3). Das so bereitete Glycogen ist stärkmehlartig, geruch- und geschmacklos, mit Wasser nur eine unvollkommene Lösung bildend und mit Jod sich dunkel violett oder auch hell braunroth färbend. Es ist stickstofffrei, reducirt Kupferoxyd in alkalischer Lösung nicht, geht mit Hefe nicht in alkoholische Gährung über, ist unlöslich in Alkohol und fällbar aus wässriger Lösung durch basisch-essigs. Bleioxyd und Thierkohle. Wie Stärkmehl oder Dextrin verwandelt sich das Glycogen durch Kochen mit verdünnten Mineralsäuren, durch Diastase, Pankreassubstanz

(1) Schmidt's Jahrb. d. ges. Med. XCVII, 3. — (2) Compt. rend. XLIV, 578; J. pharm. [3] XXXI, 844. — (3) Nach einer späteren Angabe (Compt. rend. XLIV, 1825; Instit. 1857, 240) empfiehlt Bernard, das erkaltete und filtrirte Decoct des Lebergewebes mit Eisessig zu versetzen, wodurch das Glycogen sogleich gefällt werde, während die eiweißartigen Körper in Lösung blieben. Die Abkochung einer krankhaften Leber gebe in der Regel mit Eisessig keinen Niederschlag. Versetze man das Decoct einer Leber, welches durch Eisessig reichlich gefällt werde, mit etwas Speichel, so scheide sich nach kurzer Zeit auf Zusatz von Essigsäure kein Glycogen mehr aus, in Folge der Umwandlung desselben in Zucker.

oder Pankreassaft, Speichel, Blut u. a. in Zucker, indem seine Auflösung nach und nach klar wird und die Fähigkeit verliert, mit Jod sich zu färben. Der gebildete Zucker reducirt Kupferoxyd in alkalischer Lösung und geht mit Hefe in alkoholische Gährung über. Durch Rösten oder durch begrenzte Einwirkung von Fermenten und Mineralsäuren wird das Glycogen in einen dextrinähnlichen Körper verwandelt, welcher unlöslich in Alkohol, löslich in Wasser ist, mit Jod sich nicht färbt, Kupferoxyd nicht reducirt, nicht gährt und die Polarisationssebene nach rechts lenkt. — Auch V. Hensen (1) hat (1856) die Beobachtung gemacht, daß in ausgewaschener (zuckerfreier) Leber durch Einwirkung von Speichel- und Pankreas-Ferment oder Pfortaderblut Zucker entstehe. Er isolirte ebenfalls die zuckerbildende Substanz, und zwar durch Fällung der Leberabkochung mit Alkohol, Auflösen in Wasser, Zusatz von Essigsäure und Behandeln des Niederschlags mit Aether zur Entziehung von Fett. Hensen giebt an, die Leber enthalte neben dem löslichen (und durch basisch-essigs. Bleioxyd nicht fällbaren) Glycogen noch ein anderes, in Wasser unlösliches. — Eug. Pelouze (2) hat das nach Bernard dargestellte Glycogen analysirt. Er giebt dafür die Formel  $C_{12}H_{12}O_{12}$  und findet, daß es mit rauchender Salpetersäure Xyloidin, mit verdünnterer aber Oxalsäure bildet. Der von Sanson (3) aus anderen Organen angeblich erhaltene und für identisch mit dem Glycogen der Leber oder mit Dextrin erklärte Stoff ist nach Pelouze ein veränderter eiweißartiger Körper. — Figuier (4) beharrt bei seinem Widerspruch gegen die zuckerbildende Function der Leber, und sucht darzuthun, daß die Angabe von Bernard, wo-

(1) Verhandl. der phys.-med. Gesellsch. zu Würzburg VII, 219; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 580; Arch. ph. nat. XXXV, 140. — (2) Compt. rend. XLIV, 1821; Instit. 1857, 289; J. pr. Chem. LXXXIII, 249. — (3) Compt. rend. XLIV, 1828; XLV, 140 u. 348; Instit. 1857, 240, 255 u. 316. — (4) Compt. rend. XLIV, 1218; Instit. 1857, 198.

**Blut.** nach sich in der mit Wasser ausgewaschenen Leber, also nach dem Tode des Thieres, noch Zucker erzeuge, unrichtig sei. Er behauptet weiter (1), daß das Blut fleischfressender Thiere, und zwar das der Pfortader, der Jugular- und Femoralvene, eine wirkliche Zuckerart enthalte, welche indessen erst nach Behandlung mit Säuren gährungsfähig werde. Im Organismus erleide diese Zuckerart die nämliche Veränderung; in dem Chylus fleischfressender Thiere, in dem Vogelei und (was indessen widerlegt ist) in dem Harn säugender Frauen sei auch direct gährungsfähiger Zucker gefunden worden. Die in der Leber vorhandene Zuckerart stamme aus dem Verdauungsapparat und sei nicht durch Drüsenfunction erzeugt. Er unterscheidet als Modificationen: eine Zuckerart des Verdauungsapparats (nicht gährungsfähig, aber Kupferoxyd reducirend), eine Zuckerart der Pfortader (Kupferoxyd reducirend, aber erst nach Behandlung mit Säuren gährungsfähig), und eine Zuckerart der Leber und des Chylus (Kupferoxyd reducirend und direct gährungsfähig). Der Versuch Figuier's, die Bildung von Zucker aus eiweißartigen Körpern unter Anwendung einer unerwiesenen Proteinformel zu erklären oder wahrscheinlich zu machen, zeigt zur Genüge, daß sein Widerspruch auf sehr unzulängliche chemische Hilfsmittel sich stützt. — H. Bonnet (2) bestreitet, wie Bernard, die Anwesenheit von Zucker in dem Blute fleischfressender Thiere; nur bei stärkehaltiger Nahrung finde sich, und zwar erst nach beendeter Verdauung, Zucker im Blute. Er findet ferner, wie Bernard und Hensen, daß sich in der Leber, auch nach dem Tode des Thieres, Zucker bilde, und daß dieselbe ein leicht isolirbares Glycogen enthalte, welches in seinen Eigenschaften dem Stärkmehl näher stehe, als dem Dextrin.

(1) *Compt. rend.* XLV, 182; *Instit.* 1857, 254. — (2) *Compt. rend.* XLV, 130 u. 573.

Nach einer Angabe von Coze (1) verhält sich die Menge des Zuckers im arteriellen Blute zu der in der Leber wie 1 : 11; je langsamer indessen der Tod erfolge, um so geringer sei der Zuckergehalt der Leber. Bei Anwendung von Morphin nehme die Menge von Zucker in der Leber wie im arteriellen Blute zu; Brechweinstein sei dagegen ohne Einfluß auf die Zuckermenge in der Leber, bedinge aber eine Zunahme desselben in dem arteriellen Blute. Der Brechweinstein vermindere die Verbrennung des Zuckers in der Lunge, was in Beziehung stehe mit der Wirkung dieses Arzneimittels bei Pneumonien.

E. Witting (2) untersuchte das Blut einer an Gelenkrheumatismus Leidenden.

Nach einer Angabe von F. Hoppe (3) wird die hellere kirschrothe Färbung, welche das Blut durch Kohlenoxydgas annimmt, weder durch Sauerstoff noch durch Kohlensäure und nur langsam durch Erhitzen auf 100°, durch Alkalien oder durch Fäulniß verändert. Er nimmt an, der Blutfarbstoff verliere durch die Einwirkung des Gases seine Fähigkeit, der Träger von chemisch lose gebundenem Sauerstoff zu sein.

E. Brücke (4) begründet durch eine Reihe von Versuchen die Ansicht, daß die Gerinnung des Bluts weder wesentlich abhängig sei von einer Temperaturveränderung, noch von dem Zutritt der Luft; sie werde durch einen specifischen Einfluß todter Gefäßwände bedingt. Er sucht weiter nachzuweisen, daß keine besondere, als flüssiger Faserstoff zu unterscheidende Eiweißsubstanz im Blute gelöst sei und daß die als »geronnenes Fibrin« bezeichnete Substanz bei der Gerinnung des Bluts durch Zersetzung eines Theils des gewöhnlichen Natronalbuminats (durch Basen bindende Säure) entstehe.

(1) Compt. rend. XLV, 345. — (2) Arch. Pharm. [2] XC, 155. —

(3) Aus Virchow's Arch. f. path. Anat. XI, 288 in Chem. Centr. 1857, 577. — (4) Schmidt's Jahrb. d. ges. Med. XCV, 285.

**Blut.** J. Schlofsberger (1) ermittelte für die Zusammensetzung von Sepien- und Octopus-Blut folgende Zahlen :

	Gesamtblut :		Asche in 100 Th. des bei 120° getrockn. Bluts :	
	Sepie	Octopus	Sepie	Octopus
Wasser	80,00	87,4	Lösliche Salze	15,51 15,40
Organ. Stoffe	16,44	10,4	Unlösliche Salze	2,80 2,26
Mineralstoffe	3,56	2,2		
	100,00	100,0		17,81 17,66

In der Asche waren nur Spuren von phosphors. Alkalien, sowie von Kaliverbindungen überhaupt nachweisbar. Sie enthielt im löslichen Theil nur Kochsalz mit wenig schwefels. Salzen, im unlöslichen Theil aufser etwas Kupfer phosphors. Kalk und -Magnesia und nur eine Spur Eisen.

**Lymphh.** J. Scherer (2) fand in 1000 Th. menschlicher Lymph 42,40 feste Bestandtheile. Diese enthielten 0,37 Fibrin nebst Lymphkörperchen, 34,72 Albumin und Extractivstoffe und 7,31 anorganische Stoffe (Chlorkalium, phosphors. und schwefels. Kali und Natron, wenig phosphors. Erden und Eisen).

**Fleischflüssigkeit.**

A. Streckér (3) hat in der Fleischflüssigkeit eine weitere, *Sarkin* genannte Base aufgefunden. Man erhält sie aus der bei der Darstellung des Kreatins abfallenden heissen und verdünnten Mutterlauge durch Ausfällung mit essigs. Kupferoxyd (besser salpeters. Silberoxyd). Der entstehende Niederschlag, welcher neben fremden Stoffen eine Verbindung von Sarkin mit dem angewendeten Metalloxyd oder Metallsalz enthält, wird nach dem Abfiltriren und Auswaschen mit kochendem Wasser durch Schwefelwasserstoff zerlegt, das Filtrat verdampft und das sich ausscheidende gefärbte Sarkin durch

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 86 ; N. Jahrb. pr. Pharm. VII, 353 ; J. pr. Chem. LXXI, 255 ; Chem. Centr. 1857, 470. — (2) Verhandl. d. Wütrzb. phys.-med. Gesellsch. VII, 268 ; J. pr. Chem. LXX, 418 ; Chem. Centr. 1857, 718 ; Schmidt's Jahrb. d. ges. Med. XCV, 149. — (3) Ann. Ch. Pharm. CII, 204 ; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 116 ; Chem. Centr. 1857, 485 ; Ann. ch. phys. [3] LII, 388 ; Chem. Soc. Qu. J. X, 121 ; Cimento VI, 236.

Auflösen in heissem Wasser unter Zusatz von etwas Bleioxydhydrat, Ausfällen des Filtrats mit Schwefelwasserstoff und Verdampfen rein erhalten. Es scheidet sich aus der wässerigen Lösung als weisses, undeutlich krystallinisches Pulver aus, schmilzt noch nicht bei  $150^{\circ}$  und liefert bei stärkerem Erhitzen neben Blausäure ein weisses Sublimat (Cyanursäure?). Es löst sich in 300 Th. kaltem, in 78 Th. kochendem Wasser und in 900 Th. kochendem Alkohol. Die Lösungen bläuen rothes Lackmus nicht. In Salzsäure, Kali, Ammoniak und in Barytwasser löst sich das Sarkin leichter als in Wasser, zum Theil sehr reichlich. Auch in concentrirter Schwefelsäure oder Salpetersäure ist es ohne Färbung und Gasentwicklung leicht löslich. Nach der Analyse hat das Sarkin die Formel  $C_{10}H_4N_4O_2$ . Mit Säuren bildet es bestimmte krystallisirbare Salze. Aus kochender concentrirter Salzsäure krystallisiren farblose perlmutterglänzende Tafeln des Salzes  $C_{10}H_4N_4O_2$ ,  $HCl + 2HO$ . Das Platindoppelsalz,  $C_{10}H_4N_4O_2$ ,  $HCl$ ,  $PtCl_2$ , ist ein krystallinischer gelber Niederschlag. Das salpeters. Salz bildet wasserhelle, dem essigs. Natron ähnliche Krystalle, welche an der Luft undurchsichtig, durch Wasser unter Zersetzung milchweiss werden. Aus der Lösung des Sarkins in concentrirter Schwefelsäure fällt Alkohol farblose, ebenfalls durch Wasser zersetzbare Krystallnadeln des schwefels. Salzes. Auch mit den Oxyden schwerer Metalle und mit Kali und Baryt bildet das Sarkin Verbindungen. Aus der Lösung in Kalilauge wird es durch Kohlensäure zum grössten Theil wieder ausgefällt. Aus seiner Lösung in kochendem Barytwasser fällt auf Zusatz einer kalt gesättigten Lösung von Barythydrat die Verbindung  $C_{10}H_4N_4O_2$ ,  $2BaO + 2HO$  in farblosen Krystallen nieder. Die Verbindungen des Sarkins mit Zinkoxyd, Kupferoxyd, Quecksilberoxyd sind flockige, in Wasser unlösliche Niederschläge. Mit salpeters. Silberoxyd bildet die Base einen weissen flockigen, in kalter Salpetersäure unlöslichen Niederschlag, der aus heisser Salpetersäure in Krystallschuppen von der For-

Fleischflü-  
sigkeit:

mel  $C_{10}H_4N_4O_2 + AgO, NO_2$ , anschießt. Eine ammoniakalische Lösung von salpeters. Silberoxyd oder von Chlorsilber giebt mit Sarkinlösung einen gallertartigen, beim Trocknen stark zusammenschrumpfenden, in Ammoniak unlöslichen Niederschlag,  $C_{10}H_4N_4O_2 + 2 AgO$ . — Diese Niederschläge können zur quantitativen Bestimmung und zur Reindarstellung des Sarkins dienen. Ochsenfleisch enthält wenigstens in 1000 Th. 0,22 Th. desselben; auch im Pferdefleisch ist es enthalten. Das Sarkin steht in seinen Eigenschaften dem in der Zusammensetzung nur um NH differirenden Guanin,  $C_{10}H_5N_5O_2$ , nahe; es hat dieselbe Zusammensetzung wie das Hypoxanthin, welches aber in 1090 Th. kaltem und 180 Th. kochendem Wasser und in Salpetersäure nur unter Zersetzung löslich, in Salzsäure fast unlöslich ist. Wie Hypoxanthin, Guanin und Xanthin liefert das Sarkin beim Verdampfen mit überschüssiger Salpetersäure und stärkerem Erhitzen einen gelben, mit Kali roth werdenden Rückstand. Durch Vermischen von harns. Kali mit salzs. Sarkin erhält man einen Niederschlag von harns. Sarkin ( $C_{10}H_4N_4O_2 + C_{10}H_4N_4O_6$ ), welches sich indessen von dem damit gleich zusammengesetzten Xanthin,  $C_{10}H_4N_4O_4$ , dadurch unterscheidet, daß die Lösung des letzteren in Salpetersäure mit Silberlösung nicht gefällt wird, während die des harns. Sarkins einen starken weissen, beim Kochen nur schwer löslichen Niederschlag giebt. Strecker erwähnt noch, daß im Menschenharn ein Körper enthalten sei, welcher sich gegen Salpetersäure und salpeters. Silberoxyd wie das Sarkin verhalte.

Ch. L. Bloxam (1) erhielt bei einem Versuche, aus 30 Pfund Ochsenfleisch Fleischmilchsäure darzustellen, keine Spur derselben, wohl aber eine krystallisirbare stickstoffhaltige Säure von nicht genauer ermittelter Zusammensetzung. Er fand ferner eine krystallisirbare, stickstoffreiche, in Wasser schwer, in Alkohol leicht lösliche Base, deren

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 158; J. pr. Chem. LXXIII, 60.

mit nicht ganz reiner Substanz ausgeführte Analyse der Formel  $C_{13}H_{11}N_3O_6$  entsprechende Zahlen gab, und einen leicht schmelzbaren, krystallinischen, stickstoffhaltigen Körper, welcher unlöslich in Wasser, Alkohol und Aether ist und mit kochender Salpetersäure eine krystallinische Verbindung giebt. Von flüchtigen Säuren weist er in der Fleischflüssigkeit mit Bestimmtheit Buttersäure nach. Die Ausbeute von Kreatin betrug 197 Grm. von 30 Pfund Fleisch.

G. Städeler (1) hat gefunden, daß Salicin mit einer zur Lösung unzureichenden Menge von Wasser und frischem Speichel einige Stunden bei 38 bis 40° digerirt, wie durch Emulsin in Saligenin und Zucker zersetzt werde. Er empfiehlt, zur Darstellung des Saligenins statt des Emulsins Speichel anzuwenden. Diastase, in Form eines kalt bereiteten Auszugs von gekeimter Gerste angewendet, bildet mit Salicin kein Saligenin. Von dem Ferment des Pankreassecrrets, das auf Stärkmehl und Amygdalin wie Speichel einwirkt, hält es Städeler für wahrscheinlich, daß es auch das Salicin zersetze; er glaubt, daß das Salicin — bei dessen Genuß sich im Harn Saligenin findet — nicht in den Organen, sondern schon im Magen und Dünndarm zersetzt werde.

Speichel.

Piazza (2) hat chemisch - mikroskopische Untersuchungen über die Milch angestellt, aus welchen er schließt, daß die in ihr enthaltenen Fettkügelchen nicht von einer besonderen, aus Proteinsubstanz bestehenden Haut eingeschlossen sind.

Milch.

A. Heynsius (3) hat analytische Untersuchungen angestellt über das Verhältniß der Bestandtheile der Milch von Kühen zu Anfang und zu Ende des Melkens, und von Frauen vor und nach dem Anlegen des Kindes.

(1) J. pr. Chem. LXXII, 250; Chem. Centr. 1858, 109; J. pharm. [8] XXXIII, 157. — (2) Cimento VI, 128. — (3) Aus Nederl. Lancet V, 603 in Schmidt's Jahrb. der ges. Med. XCV, 145.



P. Vigier (1) untersuchte die Milch einer an Galactorrhoe leidenden Frau, ohne eine wesentliche Verschiedenheit von normaler Frauenmilch aufzufinden. Der Harn dieser Frau enthielt keinen Zucker.

Gehirn.

Von einer umfassenden und mit Sorgfalt ausgeführten Untersuchung von W. Müller (2) über die chemischen Bestandtheile des Gehirns theilen wir die wichtigsten Resultate mit, unter Verweisung auf die (erste) Abhandlung bezüglich der Verfahrungsweisen zur Darstellung oder Nachweisung der einzelnen Bestandtheile. Das Gehirn des Menschen enthält als stickstoffhaltigen, in Wasser löslichen Bestandtheil eine geringe Menge Kreatin. Das Gehirn des Ochsen ist kreatinfrei, enthält aber Leucin oder (wahrscheinlich) den homologen Körper  $C_6H_5NO_4$ . In beiden Gehirnen finden sich flüchtige Säuren der Reihe  $C_nH_nO_4$  in geringer Menge, neben viel Milchsäure. Das Gehirn des Ochsen enthält außerdem sehr wenig Harnsäure und eine bedeutende Menge Inosit,  $C_{12}H_{12}O_{12}$ . Bernsteinsäure, Glycocoll, Kreatinin, Harnstoff, Cystin und Taurin wurden im Gehirn nicht aufgefunden.

Krystallkörper des Auges.

Nach den Beobachtungen von A. Valenciennes und Fremy (3) besteht der Krystallkörper des Auges eines Säugethieres aus in Wasser unlöslichen Fasern, welche im Centrum durch eine bei etwa  $65^\circ$  coagulirende, aber bei längerer Einwirkung von Alkohol nicht undurchsichtig werdende eiweißartige Substanz (Albumin  $\alpha$ ) vereinigt sind. Nach Aufsen sind die Fasern durch eine andere eiweißartige Substanz, das *Metalbumin*, verbunden, welches in der Siedehitze nicht coagulirt und mit Salzsäure so wenig wie ersteres eine blaue Auflösung giebt. Den inneren eiweißartigen Körper nennen V. und F. *Endophascin*, den äußeren

(1) J. pharm. [8] XXXII, 196. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIII, 181; im Auss. J. pr. Chem. LXXII, 122; Chem. Centr. 1857, 879; Schmidt's Jahrb. d. ges. Med. XCV, 281. — (3) Compt. rend. XLIV, 1122; J. pharm. [8] XXXII, 5; im Auss. Chem. Centr. 1857, 467; Cimento VI, 51.

*Exophacin.* Die Krystallinsen der Vögel, der Reptilien und Batrachier sind nur wenig von denen der Säugethiere verschieden. Der Krystallkörper der Fische ist ebenfalls aus zwei Theilen gebildet, deren äusserer (das Exophacin) aus Metalbumin, der innere Theil aber aus einer festen, in Wasser unlöslichen eiweissartigen Substanz, dem *Phaconin* besteht. Die Fasern des Krystallkörpers der Säugethiere haben grosse Aehnlichkeit mit dem *Phaconin* der Fische. In der Zusammensetzung unterscheiden sich diese eiweissartigen Körper nicht wesentlich, weder unter sich, noch von gewöhnlichem Albumin. V. und F. geben dafür nachstehende Zahlen :

Krystall-  
körper des  
Auges.

	Albumin (a)	Metalbumin	Phaconin
Kohlenstoff	51,89	52,8	52,11
Wasserstoff	6,75	7,3	7,69
Stickstoff	15,46	16,0	16,53
Sauerstoff	25,94	23,9	23,67

Bei krankhafter Veränderung des Krystallkörpers eines Pferdes durch Staar wird nach V. und F. das Albumin (a) und das Metalbumin in Wasser unlöslich, unter Bildung fast undurchsichtiger, leicht von einander zu trennender Membranen, welche beim Einäschern nicht mehr Asche geben, als gewöhnliches Eiweiss, also nicht reicher sind an phosphors. Kalk, als letzteres. — Eine ihnen von Boussingault übergebene, in den Goldwäschereien von Antikioia aufgefundenene, durchsichtige kugelige Substanz erkannten V. und F. als die aus *Phaconin* bestehenden Kerne des Krystallkörpers von Fischen.

Nach Versuchen von S. Cloëz und A. Vulpian (1) Nebennieren. enthalten die Nebennieren von pflanzenfressenden Thieren Hippursäure und Choleinsäure (Taurocholsäure).

J. Scherer (2) fand in der Leber eines an Typhus Leber. Verstorbenen neben Leucin, Tyrosin und Hypoxanthin auch

(1) Compt. rend. XLV, 340; Instit. 1857, 309. — (2) N. Jahrb. Pharm. VII, 306.

einen Gehalt an Cystin (1). Hypoxanthin sei neben Harnsäure stets in der Leber des Menschen, in größerer Menge aber neben Leucin und Tyrosin in dem Pankreas des Ochsen enthalten. — Eine an Fett reiche Leber einer an *Delirium tremens* Gestorbenen untersuchte G. Ramdohr (2).

Galle.

Nach Städeler (3) wird auch das reine krystallinische chols. (glycochols.) Natron aus seiner weingeistigen Lösung durch Aether amorph gefällt, und zwar um so vollständiger, je sorgfältiger Weingeist und Aether vorher von Wasser befreit worden sind, woraus sich ergibt, daß zur Krystallisation eine gewisse Menge Wasser erforderlich ist. Man erhält in der That schon nach wenigen Minuten das gallens. Salz in den schönsten, sternförmig gruppirten Nadeln und ohne amorphe Ausscheidung, wenn man die weingeistige Lösung mit so viel Aether versetzt, daß eine sehr starke milchige Trübung entsteht, und dann unter Umschütteln so viel Wasser zutropft, bis die Trübung eben wieder verschwunden ist.

Binder hat nach Schlofsberger's Mittheilung (4) die Galle von *Python tigris* analysirt. Die intensiv dunkelgrün gefärbte Galle reagirte sauer und gab mit salpetriger Salpetersäure nur schwache Färbung. Sie enthielt :

Wasser	Gallens. Natron	Andere Salze	Fett	Schleim und Farbstoff
90,42	8,46	0,20	0,08	0,89

Die 1,21 pC. betragende Asche bestand im löslichen Theil aus schwefels. und kohlens. Natron, neben wenig Chlornatrium im unlöslichen, nur wenig betragenden Antheil aus phosphors. Kalk und -Magnesia und etwas Eisen. Das gereinigte gallens. Salz enthielt 6,04 pC. Schwefel, wonach die Säure nur Choleinsäure (Taurocholsäure) ist.

(1) Eine Cystinconcretion von unsicherer Abstammung beschrieb Schlofsberger (N. Jahrb. Pharm. VIII, 4). — (2) Arch. Pharm. [2] XCII, 141. — (3) J. pr. Chem. LXXII, 257; Chem. Centr. 1858, 76. — (4) Ann. Ch. Pharm. CII, 91; N. Jahrb. Pharm. VII, 358; J. pr. Chem. LXXI, 815; Chem. Centr. 1857, 470.

Die Ergebnisse früherer, von Bidder und Schmidt, Barral, Boussingault und Th. Bischoff (1) mit verschiedenen Thieren angestellten Untersuchungen zeigen in Betreff der Menge des in der Nahrung eingeführten und des im Harn (als Harnstoff) und in den Excrementen wieder austretenden Stickstoffs zum Theil erhebliche, bis jetzt nicht erklärte Differenzen. K. Voit (2) hat zur Lösung dieser Zweifel eine Reihe von Versuchen an Hunden angestellt, insbesondere auch in der Absicht, zu ermitteln, ob für eine bestimmte Menge eingeführten Stickstoffs auch eine äquivalente Menge stickstoffhaltigen Körpermaterials umgesetzt werde, und ob dies dann allein im Harn als Harnstoff erscheine. Er schließt aus seinen Versuchen, bezüglich deren Details wir auf die Abhandlung verweisen müssen, daß sich fast genau aller Stickstoff der umgesetzten stickstoffhaltigen Körperbestandtheile im Harnstoff wieder finde, und zwar schon dann, wenn die Fleischnahrung hinreiche, das Thier annähernd auf seinem Gewichte zu erhalten. Sofern der Harn nur geringe Mengen anderer stickstoffhaltiger Körper als Harnstoff enthalte, von welchen einige außerdem sich gegen salpeters. Quecksilberoxyd wie Harnstoff verhalten, bezeichnet er letzteren bestimmter als Maß des Stoffwechsels.

A. Becquerel und Barreswil (3) zeigen, daß eine Angabe von Gigon, wonach normaler Harn stets Albumin enthalte, unrichtig ist. Das von Letzterem als Reagens auf Albumin angewendete Chloroform bildet mit dem Schleim und anderen Harnbestandtheilen eine Emulsion, wie mit einer wässerigen Albuminlösung; Albumin werde außerdem beim Schütteln seiner Lösung mit Chloroform nur theilweise gefällt.

(1) Jahresber. f. 1853, 605. — (2) Beitrag zum Kreislauf des Stickstoffs im thierischen Organismus (Inaugural-Dissertation), Augsburg 1857. — (3) Compt. rend. XLV, 899.

Harn.

H. Köhler (1) bestätigt die Angabe von Frerichs und Städeler (2), daß der Harn von Thieren bei Störung der Respiration Allantoin und nicht Zucker (wie Reynoso behauptete) enthalte. In einem solchen Harn sei bei Zunahme von Salzen und organischen Stoffen der Wassergehalt um etwa 1 pC. vermindert, und er enthalte stets Blut, nie Eiter. In dem menschlichen Harn fand Köhler bei Respirationsstörung kein Allantoin.

Leconte (3) widerlegt eine Angabe von Blot, daß der Harn säugender Frauen Zucker enthalte. Es sei darin weniger Harnstoff aber mehr Harnsäure vorhanden, welche letztere die Reduction des Kupferoxyds in alkalischer Lösung bedinge. — Auch nach Versuchen von E. Wiederhold (4) enthält der Harn von Wöchnerinnen keinen Zucker. Die mit einem solchen Harn beobachtete Reduction von Kupferoxyd werde durch Schleim bewirkt.

Nach E. Schunck (5) ist der Indig nicht selten Bestandtheil des normalen Harns. Man vermischt den Harn, zur Nachweisung von Indig, mit Bleiessig, versetzt das Filtrat mit Ammoniak, zerlegt den die Indigverbindung enthaltenden ausgewaschenen Niederschlag ohne Anwendung von Wärme mit Schwefelsäure oder Salzsäure und filtrirt. Ist die den Indig erzeugende Substanz vorhanden, so wird das Filter schön blau und es bilden sich auf der Flüssigkeit die kupferglänzenden Indighäutchen, wie bei der Indigküpe. Nach einigen Tagen setzt sich der Indig als blauer Niederschlag ab, den man durch Auflösen in Kali unter Zusatz von Zinnchlorür rein erhalten kann. Schunck hält es für wahrscheinlich, daß der Indig in einer analogen Form wie in den Pflanzen im Harn enthalten ist.

(1) Zeitschr. f. d. ges. Naturwissensch. X, 886. — (2) Jahresber. f. 1854, 714. — (3) Compt. rend. XLIV, 1881. — (4) Deutsche Klinik 1857, Nr. 41, 398; Chem. Centr. 1857, 769; Schmidt's Jahrb. d. ges. Med. XCVII, 14. — (5) Phil. Mag. [4] XIV, 288; Instit. 1857, 415; Chem. Centr. 1857, 957.

E. Witting (1) untersuchte Harn von Kranken an Diabetes mellitus und an Gelenk-Rheumatismus. Harn.

W. Hallwachs (2) hat Untersuchungen angestellt über den Ursprung der Hippursäure im Harn der Pflanzenfresser, speciell in der Richtung, ob in der Nahrung der letzteren und namentlich in den Wiesengräsern Benzoësäure oder eine Benzoylverbindung enthalten sei, wo sich dann der Gehalt des Harns an Hippursäure daraus erklären würde, daß Benzoësäure in den Organismus gebracht als Hippursäure in dem Harn wieder austritt. Hallwachs kam zu dem Resultat, daß in den von ihm untersuchten Vegetabilien, nach deren Genuß eine Kuh reichlich Hippursäure ausschied, keine Benzoësäure enthalten ist und auch kein Benzoylkörper, der sich etwa im Organismus spalten, Benzoësäure oder Benzoylwasserstoff ausgeben und so die Ausscheidung von Hippursäure bewirken könne; ferner, daß das früher für Benzoësäure gehaltene Cumarin wie auch das Chlorophyll, welches mit der Benzoylreihe verwandt gedacht werden könnte, unverändert durch den Organismus hindurchgeht. Vgl. S. 537 f.

W. Marcet (3) hat seine früheren Angaben (4) über die chemischen Bestandtheile der Fäces vervollständigt. Fäces. Er findet jetzt, daß die menschlichen Fäces margarins. Kalk,  $C_{34}H_{33}O_8$ ,  $CaO$ , margarins. Magnesia und phosphors. Kalk enthalten; der Gehalt an Margarinsäure sei durch Pflanzennahrung bedingt. Der von ihm als *Excretin* beschriebene Körper krystallisirt leicht in der Kälte aus dem alkoholischen Auszug der Fäces; er ist stickstofffrei und seine Zusammensetzung entspricht, auf 1 Aeq. Schwefel

(1) Arch. Pharm. [2] XC, 1 u. 155. — (2) Ueber den Ursprung der Hippursäure im Harn der Pflanzenfresser (gekrönte Preisschrift), Göttingen 1857; im Ausz. Ann. Ch. Pharm. CV, 207. — (3) Phil. Trans. f. 1857, 408; im Ausz. Phil. Mag. [4] XIV, 310; Chem. Gaz. 1857, 277; Arch. ph. nat. XXXV, 280; Instit. 1858, 81; Cimento VI, 281. — (4) Jahresber. f. 1854, 713.

**Fäces.** berechtet, der Formel  $C_{78}H_{78}SO_2$ . In der Milz findet Marcet Cholesterin.

In den sauer reagirenden Excrementen eines kranken Mannes fand Marcet (1) neben einer beträchtlichen Menge freier fetten Säuren (Stearin- und Margarinsäure) auch zweifach-stearins. Natron; bei dem Patienten war (wie die Section nachwies) in Folge einer Desorganisation des Pankreas der Ausfluß der Galle in den Darmkanal unterdrückt.

**Pigment der Federn.**

A. Bogdanow (2) giebt an, daß sich aus den rothen Federn von *Calurus auriceps* durch wiederholte Behandlung mit heißem Alkohol der Farbstoff vollständig ausziehen lasse. Durch Verdampfen des Auszugs bei 60 bis 70° erhalte man ein dunkelrothes Pulver, welches nach der Behandlung mit Wasser den reinen, am Lichte veränderlichen Farbstoff, das *Zooxanthin*, darstelle. Auch die hellrothen Federn von *Catinga coerulea* sollen einen ähnlichen Farbstoff liefern.

**Canthariden.**

Nach W. R. Warner (3) enthalten *Cantharis vesicatoria*, *Cantharis vittata* und *Mylabris Cichorii* nahezu gleiche Mengen (in 1000 Th. etwa 4 Th.) Cantharidin, jedoch wirkte ein mit *Mylabris* bereitetes Pflaster kräftiger, als das mit den beiden *Cantharis*-Arten dargestellte.

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 162. — (2) Compt. rend. XLV, 688. — (3) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 86; Chem. Centr. 1857, 16.

# Analytische Chemie.

---

Bunsen (1) hat seine Methoden, Gase zu untersuchen, ausführlicher mitgetheilt. Er bespricht und erläutert, was das Aufsammeln, das Aufbewahren und das Messen der Gase betrifft, und geht die eigentliche Gasanalyse im Allgemeinen und die Bestimmung der wichtigsten Gase im Einzelnen durch; seiner hier gegebenen Zusammenstellung über absorptiometrische Untersuchungen wurde schon S. 66, der Verfahren, das spec. Gew. von Gasen zu bestimmen, S. 12, der Untersuchungen über die Diffusion der Gase S. 8 und über die Verbrennungserscheinungen der Gase S. 76 dieses Berichtes erwähnt; stets ist, was aus der Untersuchung dieser Eigenschaften von Gasen sich für die Erkenntniß der Natur derselben folgern läßt, dargelegt.

Berthelot (2) hat Mittheilungen darüber gemacht, wie in einem Gemenge von gasförmigen Kohlenwasserstoffen die einzelnen Bestandtheile erkannt werden können. Sein Verfahren gründet sich darauf, für ein solches Gasgemenge zu ermitteln, wieviel Kohlensäure es bei der Verbrennung mit Sauerstoff bildet und welche Volumverminderung dabei eintritt, und diese Bestimmung mit den gas-

(1) Gasometrische Methoden, Braunschweig 1857. — (2) Ann. ch. phys. [3] LI, 59; im Ausz. Instit. 1857, 180.



förmigen Rückständen, die bei wiederholter Behandlung des ursprünglichen Gasgemenges mit verschiedenen absorbirenden Substanzen bleiben, zu wiederholen; aus der Abänderung in den Verhältnissen, in welchen die Volume des angewendeten Gases und der gebildeten Kohlensäure und die Volumverminderung stehen, durch die fractionirten Absorptionen schließt er auf die Zusammensetzung und die Natur der das Gasgemenge zusammensetzenden Bestandtheile.

Optische  
Analyse.

Gladstone's Untersuchungen, aus den Eigenthümlichkeiten der Spectra, welche Licht, das durch die Lösungen verschiedener Salze gegangen ist, bildet, auf die Bestandtheile der letzteren zu schließen, wurden schon S. 70 dieses Berichtes erwähnt. Speciell in Beziehung auf die Erkennung des Didyms aus dem optischen Verhalten der Lösungen seiner Salze hat er noch besondere Mittheilungen gemacht (1).

Volumetri-  
sche Analyse.

O. L. Erdmann (2) beschreibt eine sehr zweckmäßige Einrichtung der Bürette (Schwimmbürette), welche die Ablesung sowohl von den durch die Krümmung der Oberfläche der Flüssigkeit als von den durch die Parallaxe veranlaßten Fehlern unabhängig macht. — Eine Vorrichtung, durch welche unter Anwendung einer mit der Bürette in Verbindung stehenden Cautchuckugel das Aufsaugen wie Abfließenlassen von Flüssigkeiten in 30 bis 50 CC. fassenden Büretten ermöglicht wird und auch leicht regulirt werden kann, hat C. Scheibler (3) construiert.

Erkennung  
chemischer  
Reactionen.

H. Violette (4) empfiehlt zur Anstellung chemischer Reactionen die Anwendung von kleinen, gleichförmig mit Rufs überzogenen Porcellankapseln. In einem Tropfen einer wässrigen Flüssigkeit, welcher auf dem Ueberzug von

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 219; J. pr. Chem. LXXIII, 380. —

(2) J. pr. Chem. LXXI, 198; Ann. Ch. Pharm. CIII, 869; Dingl. pol. J. CXLVI, 116. — (3) J. pr. Chem. LXXI, 245. — (4) Compt. rend. XLV, 963.

Kohle die Kugelform behält, zeigen sich alle Erscheinungen von Färbung, Fällung oder Krystallisation sehr deutlich, und das Gefäß habe den Vorzug, daß es der Reinigung nicht bedürfe. • Saure, alkohol- oder ätherhaltige Flüssigkeiten benetzen den Kohleüberzug.

J. Spiller (1) hat eine Reihe von Versuchen angestellt, um den Einfluß zu ermitteln, welchen die Citronsäure auf die Fällbarkeit verschiedener Säuren und Metalloxyde ausübt. Veranlaßt wurde er hierzu durch die Beobachtung, daß Barytsalze in einer Alaun, phosphors. Natron, Ammoniak und Citronsäure enthaltenden Flüssigkeit keine Fällung hervorbrachten. Spiller findet, daß die Eigenschaft der Citronsäure, die Fällung eines unter den gewöhnlichen Umständen unlöslichen Körpers zu verhindern, insbesondere dann hervortritt, wenn die Citronsäure als citrons. Alkali vorhanden ist, und die Ursache vermuthet er in der Bildung von Doppelsalzen von der allgemeinen Formel  $(3\text{ MO}, \bar{\text{Ci}}) + 3(\text{MO}, \text{SO}_3)$ , in welcher die Schwefelsäure ersetzbar sei durch ihre Aequivalente anderer Säuren, sofern nach seinen Beobachtungen ein Aeq. Citronsäure die Reactionen von 3 Aeq. Schwefelsäure oder Kohlensäure oder von einem Aeq. der dreibasischen Phosphorsäure maskirt. In einer Lösung, welche schwefels. und citrons. Natron im Verhältniß der Formel  $3(\text{NaO}, \text{SO}_3) + 3\text{NaO}, \bar{\text{Ci}}$  enthält, giebt salpeters. Baryt keinen bleibenden Niederschlag, während mit Vermehrung des schwefels. Natrons die Schwefelsäure-Reaction sogleich eintritt. Umgekehrt schlägt schwefels. Natron aus einer Lösung, welche citrons. Natron und -Baryt in dem Verhältniß der Formel  $2(3\text{NaO}, \bar{\text{Ci}}) + 3\text{BaO}, \bar{\text{Ci}}$  enthält (1), sofort schwefels. Baryt nieder. Das citrons. Alkali verhindert die Fällung des schwefels. Baryts dagegen nicht in

Einfluß organischer Säuren auf die Fällung von Metalloxyden.

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 110; Pharm. J. Trans. XVII, 282; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 89; J. pharm. [3] XXXIII, 54. — (2) Eine solche Lösung setzt beim Stehen fast allen citrons. Baryt ab.

Einfluss or-  
ganischer  
Säuren auf  
die Fällung  
von Metall-  
oxyden.

der Siedehitze oder bei Zusatz von überschüssigem salpeters. Baryt, von Salzsäure, Essigsäure, Weinsäure oder Oxalsäure. Der unter diesen Umständen niederfallende schwefels. Baryt hat eine eigenthümliche flockige Beschaffenheit, welche durch Kochen mit oder ohne Salzsäure nicht geändert wird. Freie Citronsäure verhindert die Fällung der Schwefelsäure durch ein Barytsalz nicht. Salpeters. Strontian und -Bleioxyd verhalten sich gegen die obige Lösung von schwefels. und citrons. Natron genau wie das Barytsalz. Schwefels. Bleioxyd ist außerdem in citrons. Natron löslich. In gleicher Weise verhindert das citrons. Natron die Fällung der Verbindungen des Baryts mit Phosphorsäure, Kohlensäure, Borsäure, Oxalsäure, Weinsäure, Citronsäure und Fluorwasserstoffsäure in sauer oder alkalisch reagirender Lösung, und alle werden, wenn gefällt, von citrons. Natron wieder gelöst. Aehnlich verhält sich kohlens., phosphors. und oxals. Kalk. Sofern das Doppelsalz von citrons. Kalk und -Natron durch Kochen nicht zersetzt wird, hebt Spiller hervor, daß bei Nachweisung der Citronsäure mittelst Chlorcalcium ein Ueberschufs des letzteren anzuwenden sei, wodurch eine Fällung in der Siedehitze bedingt werde. — Magnesiahydrat und phosphors. Ammoniak-Magnesia werden bei Gegenwart von citrons. Natron gefällt, aber nicht das kohlens. und phosphors. Salz. Ferner werden nicht gefällt: Eisenoxyd, Chromoxyd, Thonerde oder ihre phosphors. Salze durch Ammoniak; Chromsäure durch Blei, Silber, Wismuth oder Baryt (chroms. Bleioxyd fällt selbst auf Zusatz von Essigsäure nicht nieder); Eisenoxyd durch Ferrocyankalium, benzoës. oder bernsteins. Ammoniak. Eisenoxyd erzeugt mit essigs. Kali, Ferridcyan- und Schwefelcyankalium auch keine Färbung. Durch Ferrocyankalium wird die Lösung des Eisenoxyds bei Gegenwart von citrons. Natron gelb, dann bei viel Ferrocyankalium tief blau und erst bei Ueberschufs an Salzsäure wird Berlinerblau gefällt. Eisenoxydul wird auch bei Gegenwart von Phosphorsäure

durch Kali, Ammoniak oder Ferridcyankalium nicht gefällt; Schwefelammonium erzeugt, verdünnt, eine dunkel-olivengrüne Lösung, concentrirt einen Niederschlag, welcher sich beim Kochen oder Stehen völlig abscheidet. Manganoxydul wird weder durch Schwefelammonium (gefälltes Schwefelmangan ist in citrons. Alkali leicht löslich), noch durch Kali oder kohlen. Natron gefällt; Nickel- und Kobaltoxydul werden wohl durch Schwefelammonium, aber nicht durch Kali, kohlen. Alkali oder Ferrocyankalium gefällt. Zinkoxyd wird durch Kali, Schwefelammonium und Ferrocyankalium, aber nicht durch kohlen. Alkali niedergeschlagen. — Die durch Schwefelwasserstoff aus saurer Lösung fällbaren Metalle behalten, mit Ausnahme des Arsens, diese Eigenschaft bei. Von Bleiverbindungen bleiben in Lösung das schwefels., chroms., phosphors., kohlen. und oxals. Salz, Brom-, Jod-, Cyan- und Ferrocyan-Blei; von Silberverbindungen werden wie gewöhnlich gefällt Schwefel-, Chlor-, Brom-, Jod-, Ferrocyan- und Schwefelcyan-Silber; das kohlen., phosphors., oxals., weins. und citrons. Salz bleiben in Lösung. Silberoxyd wird durch Kali unter allen Umständen ausgefällt. Quecksilberoxydulsalze zerfallen mit Kali in gelöst bleibendes Oxyd und herausfallendes Metall. Das Chlorür, Bromür und Jodür werden wie gewöhnlich gefällt. Oxydsalze werden nicht durch Kali oder kohlen. Alkali, wohl aber durch Ammoniak gefällt. Wismuthoxyd wird nicht durch Kali und kohlen. Kali, das Chlorid auch nicht durch Wasser gefällt. Kupfer- und Cadmiumsalze verhalten sich den Wismuthsalzen ähnlich; Zinnoxidul- und Zinnoxidsalze werden nicht durch Ammoniak, Antimonoxydsalze nicht durch Wasser gefällt. Arsenige Säure wird weder in der Kälte, noch beim Kochen durch Schwefelwasserstoff bei Gegenwart von Citronensäure oder citrons. Natron gefällt. Schwefelarsen löst sich in beiden leicht auf. Salzsäure bewirkt die vollständige Fällung. Arsenigs. Silberoxyd, -Kupferoxyd, -Kalk und -Baryt, ebenso arsens. Bleioxyd, -Silberoxyd und -Baryt bleiben in

Einfluss organischer Säuren auf die Fällung von Metalloxyden.

Einfache or-  
ganischer  
Säuren auf  
die Fällung  
von Metall-  
oxyden.

**Lösung.** — Spiller theilt weiter mit, dafs — was zum Theil schon bekannt ist — ein neutrales weins. Salz schwefels. Bleioxyd und Schwefelmangan in Lösung halte, die Bildung von Berlinerblau verhindere und die Fällung des schwefels. Baryts verzögere. Auch Traubenzucker verhindere in der Kälte die Bildung von Schwefelmangan.

F. Pisani (1) giebt an, dafs aufser Weinsäure auch Oxalsäure und selbst Essigsäure die Fällung von Metalloxyden ganz oder theilweise verhindern können. So werden Chromoxydsalze bei Gegenwart eines Ueberschusses an Oxalsäure oder oxals. Alkali durch Ammoniak oder Schwefelammonium nicht gefällt, oder die Fällung erfolgt bei fortgesetztem Kochen nur theilweise. Violettes oxals. Chromoxyd-Kali wird durch Ammoniak grün, aber nicht gefällt. Essigsäure verhält sich gegen Chromoxydsalze wie Weinsäure oder Oxalsäure; es entstehen durch Alkalien nicht zersetzbare Doppelsalze.

E. Aubel und G. Ramdohr (2) haben das Verhalten der Metalloxyde gegen fixe Alkalien bei Gegenwart von Weinsäure in der Kälte und in der Siedehitze untersucht, und bringen danach die Oxyde in folgende Gruppen. Metalloxyde, welche bei Gegenwart von Weinsäure in Kali oder Natron löslich sind und aus dieser Lösung beim Kochen nicht gefällt werden, sind : Thonerde, Beryllerde, Zinkoxyd, Eisenoxyd, Nickeloxydul, Kobaltoxydul, Chromoxyd, Platinoxid, Bleioxyd, Wismuthoxyd und Kupferoxyd. Durch Kochen der alkalischen Lösung bei hinreichender Verdünnung mit Wasser sind fällbar : Manganoxydul, Cadmiumoxyd, Uranoxyd (Goldoxyd geht in Lösung, wird aber beim Kochen als Spiegel reducirt). Unlöslich sind bei Gegenwart von Weinsäure in dem Alkali : Quecksilber-

(1) Compt. rend. XLV, 349; Instit. 1857, 308; J. pr. Chem. LXXIII, 64. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIII, 33; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 184; Chem. Centr. 1858, 15; Ann. ch. phys. [3] LI, 109; Chem. Gaz. 1857, 858.

oxyd, Silberoxyd (wird als Spiegel beim Kochen reducirt) und Zinnoxidul. Mit letzterem entsteht in der Kälte ein schwarzer, beim Kochen zunehmender Niederschlag. Die Versuche wurden in der Art ausgeführt, daß die möglichst neutrale Lösung der Oxyde in Salz- oder Salpetersäure mit überschüssiger Weinsäure und dann mit so viel Aetznatronlauge (von 1,16 bis 1,19 spec. Gew.) versetzt wurde, bis deutlich alkalische Reaction eintrat. Die vollständige Fällung derjenigen Oxyde, welche in der Siedehitze wieder abgeschieden werden, ist abhängig von der Concentration; im Allgemeinen ist die Fällung um so rascher und vollständiger, je verdünnter die Lösung. Ueber die Trennung von Cadmium und Zink nach diesem Princip vgl. bei Cadmium.

Einfluß organischer Säuren auf die Fällung von Metall-oxyden.

Fein geriebener Pyrolusit oder Manganit (2 Grm.) löst sich nach Kobell (1) mit 1 Grm. Eisen und  $1\frac{1}{2}$  Kubikzoll Salzsäure (1 Vol. concentrirter Säure und 1 Vol. Wasser) in 2 Minuten beim Umschütteln vollständig auf, unter Temperaturerhöhung der Flüssigkeit von  $15^{\circ}$  auf  $56^{\circ}$  und mit nur geringer Gasentwicklung. Kobell ist der Ansicht, man könne dieses Verhalten zur Bestimmung des Kohlenstoffgehalts von Gußeisen anwenden, sofern das vom Pyrolusit entwickelte Chlor mit dem vom Eisen entwickelten Kohlenwasserstoffgas sich umsetze, unter Abscheidung der Kohle.

Kohlenstoff.

Piria (2) beschreibt einen Apparat zur Elementaranalyse organischer Verbindungen. Das Wesentliche dieser Vorrichtung, welche sich zur Analyse jeder organischen Substanz eignet, besteht in Folgendem. Die 80 bis 84 Centimeter lange, 15 bis 16 Millimeter weite, mit Thon beschlagene und dann noch mit Messingblech umgebene Verbrennungsröhre ist am vorderen Theil zu  $\frac{3}{4}$  ihrer Länge

Organische Analyse.

(1) Anzeigen der K. Bayr. Acad. d. Wissensch. 1857, Nr. 37, 300; J. pr. Chem. LXXI, 149; Dingl. pol. J. CXLV, 155; Chem. Centr. 1857, 669. — (2) Cimento V, 321.

Organische  
Analyse.

mit Kupferoxyd gefüllt, dann folgt eine Spirale von Kupferblech, um das Zurückfallen des Oxyds zu verhindern, dann die in einem Porcellanschiffchen befindliche organische Substanz und zuletzt noch zwei oberflächlich oxydirte Kupferblechspiralen. Der hintere Theil der Verbrennungsröhre ist durch einen Kork mit einer Röhre in Verbindung, an welcher ein Hahn angebracht ist und welche ihrerseits durch einen sehr zweckmäfsig eingerichteten Reinigungsapparat mit dem Sauerstoffgas enthaltenden Gasometer in Verbindung steht. An dem vorderen Theil der Verbrennungsröhre ist, wie gewöhnlich, die Chlorcalciumröhre und der Kaliapparat angebracht. Letzterer steht noch durch zwei Kalihydrat enthaltende Röhren (deren Zweck leicht verständlich ist) mit einem Aspirator in Verbindung, durch welchen, wenn er während der Verbrennung fungirt, ein Druck der Gase und somit die Möglichkeit des Entweichens von Kohlensäure durch den Korkverschluss verhindert werden soll. Bei der Verbrennung wird zuerst das Kupferoxyd, dann die hinteren Kupferspiralen, endlich die (durch Schirme vor der früheren Erwärmung geschützte) organische Verbindung erhitzt und zuletzt ein Sauerstoffstrom durch die Röhre geleitet, wodurch die auf dem Schiffchen etwa gebliebene Kohle verbrannt wird. Der Reinigungsapparat für das Sauerstoffgas besteht in einer etwa zu  $\frac{1}{3}$  mit Kalilauge gefüllten dreihalsigen Flasche, deren einer Tubus durch eine unter die Lauge tauchende Röhre mit dem Gasometer in Verbindung steht. In den zweiten Tubus ist ein ebenfalls auf den Boden der Flasche und ausserhalb in Quecksilber tauchender, zur leichten Entleerung der Kalilauge dienender Heber befestigt. Auf den dritten, mittleren Tubus der Flasche ist eine (mit Kalilauge befeuchtete Bimssteinstücke enthaltende) Röhre aufgesetzt, deren oberes Ende durch einen doppelt durchbohrten Kork mittelst einer (mit geschmolzenem Chlorcalcium gefüllten) U-Röhre mit der Verbrennungsröhre communicirt, ausserdem aber noch ein gerades, durch Kork

verschiefsbares Röhrchen trägt, durch welches wenn nöthig neue Kalilauge auf die Bimssteinstücke gegossen werden kann, ohne dafs es nöthig ist, den Apparat auseinander zu nehmen, was auch bei der Entleerung der Kalilauge aus der Flasche nicht erforderlich ist. Piria rühmt an dieser Vorrichtung, dafs sie mit wenig Mühe gleichsam unendlich lange zu demselben Zweck diene, dafs die Wasserstoffbestimmungen sehr genau werden und dafs selbst Röhren von grünem französischem Glas zu 8 bis 12, böhmische Röhren zu einer weit gröfseren Anzahl von Analysen verwendet werden können.

J. Löwe (1) beschreibt einen Apparat zur Nachwei- Kohlensäure.  
 sung kleiner Mengen von Kohlensäure in Mineralien, und Th. Simmler (2) einen solchen zur genauen Bestimmung der Kohlensäure. — Ueber die Bestimmung des Kohlensäuregehalts der atmosphärischen Luft vgl. S. 131 ff.

J. E. de Vrij und E. A. van der Burg (3) haben Phosphor.  
 sich durch Versuche überzeugt, dafs nach dem von Mitscherlich (4) angegebenen Verfahren noch 0,000015 Grm. Phosphor, in Oel gelöst und mit 300 Grm. verdünntem Gummischleim gemischt, mit Sicherheit erkannt werden können. Reiner amorpher Phosphor zeigt das Leuchten beim Destilliren nicht.

Nach W. Knop (5) zeigt reines Wasserglas, durch Phosphorsäure.  
 Zusammenschmelzen von Bergkrystall mit Kali oder durch Kochen von aus Fluorkiesel abgeschiedener Kieselsäure mit kohlens. Kali erhalten, mit Salpetersäure übersättigt und mit molybdäns. Ammoniak versetzt, dieselben Reactionen wie Flüssigkeiten, welche Spuren von Phosphorsäure enthalten. Es entsteht eine gelbe Färbung und bei Gegenwart von viel Salmiak nach einigen Stunden auch ein

(1) Jahresber. des phys. Vereins zu Frankfurt a. M. f. 1855-1856, 58. — (2) J. pr. Chem. LXXI, 158. — (3) J. pharm. [3] XXXI, 94. — (4) Jahresber. f. 1855, 779. — (5) Chem. Centr. 1857, 691 u. 861.



Phosphor-  
säure.

citrongelber Niederschlag. Einem von C. Habel (1) erhobenen Einwurf, daß reines (phosphorsäurefreies) molybdäns. Ammoniak gegen Kieselsäure sich nicht wie gegen Phosphorsäure verhalte und damit in salpeters. Lösung sich weder gelb färbe noch trübe, begegnet W. Knop (2) mit der Angabe, daß reine gallertförmige Kieselsäure mit verdünnter Salpetersäure gekocht und dann mit molybdäns. Ammoniak geprüft keine Färbung zeige, koche man aber die Kieselsäure mit Ammoniak und versetze die heisse Flüssigkeit mit molybdäns. Ammoniak, so entstehe die citrongelbe Färbung.

W. Mayer (3) hat die Bedingungen näher untersucht, unter welchen sich beim Fällen von Phosphorsäure aus einer weinsäurehaltigen Lösung mittelst eines Magnesia-salzes — wie dies zur Trennung dieser Säure von Eisen-oxd und Thonerde von Otto vorgeschlagen worden ist — dem Niederschlag von phosphors. Ammoniak-Magnesia weins. Magnesia beigesellt. Neutrale weins. Magnesia bildet mit weins. Alkalien Doppelsalze, welche viel leichter löslich sind, als ersteres Salz, und aus welchen Ammoniak basisch-weins. Magnesia,  $C_8H_4O_{10}$ , 4 MgO + 4 HO (4), nach der Gleichung:  $4 (C_8H_4O_{10}, NH_4O, MgO) + 2 NH_4O = C_8H_4O_{10}, 4 MgO + 3 (C_8H_4O_{10}, 2 NH_4O)$  niederschlägt. Nur ein sehr großer Ueberschuß von Ammoniak-salz hindert die Abscheidung dieses schwerlöslichen Salzes, sofern es in salmiakhaltigem Wasser löslicher ist, als in reinem. Die nachstehenden Angaben beziehen sich auf Lösungen, welche in gleichem Volum äquivalente Mengen,

(1) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VII, 74; Chem. Centr. 1858, 100. — (2) Chem. Centr. 1858, 102. — (3) Ann. Ch. Pharm. CI, 164; J. pr. Chem. LXXI, 61; Chem. Centr. 1857, 747. — (4) Dieses Salz ist ein weißes, sandiges, unter dem Mikroskop als linsenförmige Körner erscheinendes Pulver. Ueber 100° erhitzt verliert es Wasser ohne sich zu bräunen; es löst sich in 4100 Theilen Wasser bei mittlerer Temperatur; Ammoniak ändert die Löslichkeit nicht.

Phosphor-  
säure.

in 100 CC. nämlich 6,04 Grm. schwefels. Magnesia, 15 Grm. Weinsäure und 5,35 Grm. Salmiak enthalten. Eine Mischung von 2 Vol. schwefels. Magnesia und 1 Vol. Weinsäure, oder von gleichen Vol. beider, bleibt, mit Ammoniak neutral oder schwach alkalisch gemacht, in der Kälte und beim Erwärmen klar; bei mehr Ammoniak entsteht fast augenblicklich ein rasch sich vermehrender Niederschlag. Auch bei Gegenwart von 2 Vol. Salmiak entstehen mit überschüssigem Ammoniak in der Kälte nach einigen Minuten, schneller beim Erwärmen Niederschläge, wiewohl in geringerer Menge bei Zusatz von dem gleichen oder doppelten Vol. von der ganzen Mischung an Wasser. Eine Mischung von je 1 Vol. Magnesia- und Weinsäurelösung, 3 Vol. Salmiak mit dem doppelten (nicht dem gleichen) Vol. des Ganzen Wasser verdünnt, bleibt in der Kälte und beim Erwärmen, selbst nach 24 Stunden, vollkommen klar. Auch mit 8 bis 12 Vol. Salmiak bleibt die Flüssigkeit nur dann klar, wenn man ihr das gleiche Vol. Wasser zusetzt. Man wendet deshalb zweckmäßig zur Ausfällung der Phosphorsäure eine Lösung an, welche in 1000 CC. 15 Grm. Weinsäure, 6 Grm. wasserfreie schwefels. Magnesia und 16,5 Grm. Salmiak enthält. Diese Mischung wird zwar für sich durch Ammoniak schwach getrübt, aber nicht mehr nach ihrem Vermischen mit der verdünnend wirkenden phosphorsäurehaltigen Flüssigkeit. Bei einem Gehalt von 10 Grm. Weinsäure, 4 Grm. schwefels. Magnesia und 11 Grm. Salmiak in 1000 CC. giebt Ammoniak auch für sich keine Trübung mehr.

Zur Bestimmung des Chlors in stickstoffhaltigen organischen Verbindungen, welche beim Glühen mit kohlen. Natron oder Aetzkalk meist eine cyanhaltige Masse liefern, verfahren C. Neubauer und G. Kerner (1) in folgender Weise. Die Substanz wird mit reinem kohlen. Natron gemengt, etwas von einer Mischung von 1 Th.

Bestimmung  
des Chlors in  
organischen  
Verbindun-  
gen.

(1) Ann. Ch. Pharm. CI, 344; J. pr. Chem. LXXI, 22.

Jahresber. f. Chem. u. s. w. für 1857.

salpeters. Ammoniak und 4 Th. kohlen. Natron zugefügt und im Porcellantiegel geschmolzen. Die Masse wird mit Wasser ausgezogen, der Auszug mit Salpetersäure angesäuert, filtrirt und mit salpeters. Silberoxyd gefällt. Das im Porcellantiegel zum Schmelzen erhitzte Chlorsilber wird durch reines Zink und verdünnte Schwefelsäure reducirt und in der vom metallischen Silber und Paracyansilber abfiltrirten Flüssigkeit das Chlor wie gewöhnlich durch Silberlösung bestimmt. — Hat man den ersten Niederschlag (von Chlor- und Cyansilber) vor dem Schmelzen gewogen, so erhält man die Menge des Cyansilbers, wenn man das Gewicht des reinen Chlorsilbers von dem des ersten Niederschlags abzieht.

Chlorsäure.

E. Frambert (1) empfiehlt zur Erkennung der Chlorsäure in ihren Verbindungen, die Lösung mit etwas Indigolösung hellblau zu färben und dann vorsichtig tropfenweise verdünnte wässrige schweflige Säure zuzusetzen, wodurch schon in der Kälte Entfärbung stattfindet.

Chlor; Brom;  
Jod.

Die schon im vorigen Jahresbericht (2) mitgetheilte Bestimmungsmethode des Chlors, durch Fällung des letzteren mit einer bekannten überschüssigen Menge von salpeters. Silberoxyd und Ermittlung des Silberüberschusses mittelst Jodstärke, wendet Pisani (3) auch zur Bestimmung des Broms und Jods an; einfacher aber lasse sich das Jod in folgender Weise bestimmen. Der das Jodmetall enthaltenden Flüssigkeit fügt man zur deutlichen Blaufärbung einige Tropfen löslicher Jodstärke, dann tropfenweise bis zur Entfärbung eine titrirte Silberlösung zu. Erst nach völliger Fällung des Jods tritt die Entfärbung ein. Aus dem Silberverbrauch ergibt sich unmittelbar die Menge des Jods. Kennt man durch einen vorläufigen Versuch die Silbermenge, welche zur Entfärbung von  $\frac{1}{2}$  CC. der normalen

(1) J. pharm. [8] XXXII, 396; Dingl. pol. J. CXLV, 314. —

(2) Jahresber. f. 1856, 751. — (3) Compt. rend. XLIV, 352; Instit. 1857, 60; J. pr. Chem. LXXII, 266.

Jodstärke erforderlich ist, so fallen die Resultate noch genauer aus, wenn man diese Silbermenge von dem ganzen Verbrauch in Abzug bringt. — Zur Bestimmung von Chlor und Brom fällt man beide durch eine bekannte, nur wenig überschüssige Menge von salpeters. Silber, filtrirt und wägt den ausgewaschenen Niederschlag genau. Indem man nun in dem Filtrat den Silberüberschuß auf  $\frac{1}{10}$  Milligrm. genau mit Jodstärke ermittelt, erhält man aus der Differenz die mit dem Chlor und Brom verbundene Silbermenge. Hieraus und aus dem Gewicht des Chlor- und Bromsilbers berechnet sich das Chlor und Brom. — Zur Bestimmung von Brom und Jod verfährt man genau so. — Zur Ermittlung von Chlor und Jod färbt man die Lösung mit einigen Tropfen Jodstärke und versetzt, zur Ermittlung des Jods, mit salpeters. Silberoxyd bis zur Entfärbung. (Jodstärke entfärbt sich vor der Fällung des Chlors.) Man fällt nun vollständig durch einen geringen Silberüberschuß aus und bestimmt letzteren im Filtrat, wodurch man die Menge des Chlors erfährt. — Für den Fall, wo Chlor, Brom und Jod zu bestimmen sind, fällt man in einem Theil der Flüssigkeit Alles durch eine bekannte, wenig überschüssige Silbermenge aus, wägt den gewaschenen Niederschlag und ermittelt im Filtrat den Silberüberschuß, wodurch man die Menge Silber im Niederschlag erfährt. In einem anderen Theil der Flüssigkeit bestimmt man das Jod durch salpeters. Palladiumoxydul und in dem (palladiumfreien) Filtrat das Chlor und Brom wie oben angegeben. Man hat in diesem Falle nicht nöthig, das Chlor- und Bromsilber zu wägen, da man es durch Abzug des aus dem Jod berechneten Jodsilbers von dem Gesamtgewicht des Chlor-, Brom- und Jodsilbers erfährt.

Fr. Field (1) theilt einige Thatsachen mit, welche

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 234; Phil. Mag. [4] XV, 144; Chem. Gaz. 1857, 318; Pharm. J. Trans. XVII, 287; Dingl. pol. J. CXLVI, 186; J. pr. Chem. LXXXIII, 404; J. pharm. [8] XXXIII, 188; Instit. 1858, 194.

Chlor; Brom;  
Jod. sich an die schon früher von Berthier (1) und von Fehling (2) gemachte Beobachtung, daß das Bromsilber vor dem Chlorsilber gefällt wird, so wie an die neueren Angaben von Deville (3) über das Verhalten von Jodwasserstoffsäure gegen Chlorsilber anschließen. Nach Field wird Chlorsilber durch Bromkalium und Brom- oder Chlorsilber durch Jodkalium vollständig zersetzt. Salpeters. Silberoxyd fällt aus einer Mischung von Bromkalium und Chlornatrium nicht eher Chlorsilber, bis alles Brom gefällt ist; in einer außerdem noch Jodkalium enthaltenden Lösung wird zuerst nur Jodsilber gebildet. Erwärmt man eine Lösung von Jodkalium einige Stunden mit überschüssigem Chlorsilber, so findet man in der Flüssigkeit keine Spur von Jod; umgekehrt wird Jodsilber oder Bromsilber durch Chlornatrium oder Jodsilber durch Bromkalium nicht im Geringsten zersetzt. Field gründet auf dieses Verhalten folgende Trennungsmethode von Chlor, Brom und Jod. Man fällt drei gleiche Portionen der zu analysirenden Salze mit einem geringen Ueberschuß an salpeters. Silberoxyd. Von den mit heißem Wasser ausgewaschenen Niederschlägen wird der eine getrocknet und gewogen, der zweite wird vorher mit Bromkalium, der dritte mit Jodkalium digerirt und dann gewogen.

O. Henry d. j. und E. Humbert (4) empfehlen zur Nachweisung vom Brom oder Jod in einem Mineralwasser, dieses oder den Verdampfungsrückstand mit salpeters. Silberoxyd vollkommen auszufällen und den gut ausgewaschenen getrockneten Niederschlag mit etwas Cyansilber gemengt in einer langen Röhre zu erhitzen, während trockenes Chlorgas darüber geleitet wird. Ist Jod oder Brom vorhanden, so setzt sich in dem gut abgekühlten Theil der Röhre ein

(1) L. Gmelin's Handb. der Chem., 4. Aufl., Bd. III, 614. —  
 (2) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 958. — (3) Jahresber. f. 1856, 412. —  
 (4) J. pharm. [8] XXXII, 401; im Ausz. Compt. rend. XLIV, 634; Instit. 1857, 104; Chem. Centr. 1857, 464.

weißer, krystallinischer, leicht zu verflüchtigender Ring von Jodcyan oder Bromcyan ab. Beide lassen sich durch Eintauchen der Röhre in Wasser von 30° neben einander erkennen und auch trennen, sofern das Bromcyan bei 15°, das Jodcyan erst bei 45° sublimiert. Brom; Jod.

M. Pettenkofer (1) hat gefunden, daß die sich widersprechenden Erscheinungen, welche bei Anwendung von Salpetersäure zur Herstellung der Jodreaction (in Mineralwassern z. B.) beobachtet worden sind, sich daraus erklären, daß die im Handel vorkommende (meist aus Chilisalpeter bereitete) Säure häufig Jod in der Form von Jodsäure enthält. In einer solchen Säure ist selbstverständlich der Jodgehalt nicht unmittelbar durch Stärkekleister zu erkennen, wohl aber nach der Reduction der Jodsäure durch einige Tropfen Schwefelwasserstoff oder durch eine Spur unterschwelligs. Natrons, welche, wenn sie in einem Mineralwasser vorhanden sind, die gleiche und in diesem Falle trügerische Wirkung hervorbringen. Die Abscheidung des Jods aus der Salpetersäure gelingt nach Pettenkofer am Besten, wenn man in derselben etwas Silber auflöst. Der Rückstand enthält alles Jod als Jodsilber.

R. Fresenius (2) hat Versuche angestellt über den Einfluß der Temperatur (von 0 bis 30°) und von Säuren und Salzen auf die Empfindlichkeit der Jodstärkemhlreaction. Er findet, daß eine  $\frac{1}{396000}$  bis  $\frac{1}{860000}$  Jod als Jodkalium enthaltende Flüssigkeit auf Zusatz von untersalpetersäurehaltiger Schwefelsäure bei 0° die Jodreaction noch mehr oder weniger deutlich zeige, während die nämliche Reaction bei 13° kaum mit  $\frac{1}{330000}$ , bei 20° mit  $\frac{1}{264000}$ , bei 30° mit  $\frac{1}{132000}$  Jod zu erkennen sei. In gleicher Weise war eine mit der Temperatur steigende Jodmenge erforderlich, um mit destillirtem Wasser von verschiedener Temperatur (und Stärke-

(1) Aus dem ärztl. Intelligenzblatt für Bayern 1857, Nr. 48 in Dingl. pol. J. CXLVII, 46. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 184; Chem. Centr. 1857, 488.

kleister) die Färbung hervorzurufen. Ein Säuregehalt begünstigt das Eintreten der Reaction. Fresenius empfiehlt deshalb, bei Aufsuchung des Jods in einer *sehr* verdünnten, ein Jodmetall enthaltenden Lösung, letztere auf 0° abzukühlen und derselben aufer dem das Jod frei machenden Agens auch etwas freie Salzsäure oder Schwefelsäure zuzufügen.

Fluor.

J. Nicklès (1) macht darauf aufmerksam, daß die bisher angewendeten Methoden zur Nachweisung des Fluors, wenn es nur spurweise vorhanden ist, trügerisch seien, soferne die angewendete Schwefelsäure selbst stets merkliche Mengen von Fluorwasserstoffsäure enthalte, und weil auch andere Säuren, in Dampfform auf Glas wirkend, der Fluorwasserstoffsäure ähnlich sich verhalten. Nicklès giebt an, daß eine Fläche von Bergkrystall allen Säuren, mit Ausnahme der Fluorwasserstoffsäure, widerstehe und daß man mit ihrer Hülfe die geringste Spur Fluor nachweisen könne.

Aschen-  
analyse.

W. Mayer (2) verfährt zur genaueren Ermittlung der Phosphorsäure in Aschen, beziehungsweise in Thier- oder Pflanzensubstanzen, in folgender Weise. Die zur Bestimmung des Wassergehalts bei 100° getrocknete Substanz wird zuerst in Porcellanschalen in möglichst niedriger Temperatur verkohlt und die mit concentrirtem Barytwasser befeuchtete Kohle in der Muffel, nach dem von Strecker (3) beschriebenen Verfahren, eingeäschert, und die Asche, welche in den meisten Fällen mit Salzsäure Schwefelwasserstoff entwickelt, in Bechergläsern mit rauchender Salpetersäure oder mit Königswasser zur Trockene verdampft. Die eingetrocknete Masse wird mit verdünnter Säure längere Zeit erwärmt und das Filtrat mit Ammoniak versetzt, bis eine schwache Fällung entsteht; diese wird durch

(1) Compt. rend. XLIV, 679; Instit. 1857, 114; J. pharm. [8] XXXI, 384; J. pr. Chem. LXXI, 388; Dingl. pol. J. CXLVI, 154; Chem. Centr. 1857, 494; vgl. auch Compt. rend. XLV, 331. — (2) Ann. Ch. Pharm. CI, 129. — (3) Jahresber. f. 1850, 608.

einige Tropfen Salzsäure wieder gelöst, eine Mischung von Weinsäure, schwefels. Magnesia und Salmiak (in 1000 CC. Flüssigkeit 15 Grm. Weinsäure, 6 Grm. wasserfreie schwefels. Magnesia und 16,5 Grm. Salmiak enthaltend) zugefügt, darauf oxals. Ammoniak und essigs. Natron; einen etwaigen Barytgehalt entfernt man durch schwefels. Ammoniak. Aus der baryt- und kalkfreien Flüssigkeit fällt man die Phosphorsäure durch Ammoniak als phosphors. Ammoniak-Magnesia; das Eisenoxyd wird durch die Weinsäure in Lösung erhalten. Phosphorsäurebestimmungen in der Asche desselben Samens, aber von verschiedener Bereitung weichen bei einem Gehalt von 1,20 bis 0,80 Grm. Phosphorsäure in der Substanz um höchstens 0,01 Grm. von einander ab. — Zur Bestimmung der Schwefelsäure in dem aus schwefels. Baryt, Kohle und Kieselsäure bestehenden Filtrerrückstand verbrennt man das Filter sammt Inhalt, und schmilzt das weisse Pulver  $\frac{1}{2}$  Stunde lang mit schwefelsäurefreiem kohlens. Natron und einigen Körnchen Salpeter. Nach dem Auslaugen mit Wasser entfernt man aus der mit Salzsäure angesäuerten Flüssigkeit die Kieselsäure in gewöhnlicher Weise und fällt dann die Schwefelsäure durch ein Barytsalz. — Mayer macht noch darauf aufmerksam, dafs, sofern die eiweisartigen Körper bei der trockenen Destillation schwefelhaltige Producte liefern, in der Asche eine gröfsere Menge von Schwefelsäure gefunden wird, wenn die Substanz, bevor man sie mit Barytwasser befeuchtet, nicht vollkommen verkohlt war, als im entgegengesetzten Fall. Die gefundene Schwefelsäure giebt, und dies gilt in noch höherem Grade für die gewöhnlichen Einäscherungsmethoden, weder eine richtige Vorstellung von der Menge von Schwefel, welche als Schwefelsäure in der Substanz enthalten war, noch von ihrem Gesamtgehalt an diesem Element. Aus Mayer's Bestimmungen ergibt sich, dafs die Schwefelsäuremenge, die in der mit Aetzbaryt bereiteten Asche von Getreidesamen enthalten ist, kaum dem fünften Theil



Aschen-  
analysen.

der Menge des Schwefels (auf Schwefelsäure berechnet) entspricht, welche sich durch directe Bestimmung aus den Samen erhalten läßt, oder welche sich aus den aus dem Stickstoffgehalt berechneten Albuminaten ergibt, wenn man in letzteren 1 pC. Schwefel annimmt. Zur Bestimmung der Gesamtmenge des Schwefels verfährt man am Besten in der Art, daß man die Samen in bei möglichst niedriger Temperatur geschmolzenes und mit etwa  $\frac{1}{30}$  seines Gewichts Salpeter vermisches Aetzkali einträgt und dann die Hitze allmählig steigert. Im Durchschnitt ergaben so 100 Th. getrockneter Samen :

*Schwefelsäure.*

	In der mit BaO erhaltenen Asche	Durch Schmelzen mit KO und KO, NO <sub>3</sub>	Aus den Albuminaten berechnet
Winterweizen	0,042-0,058	0,464-0,472	0,3535-0,3695
Winterroggen	0,088	0,517	0,378
Gerste	0,060	0,395	0,3105
Hafer	0,105	0,479	0,2465

R. Arendt und W. Knop (1) befolgen zur Analyse von Aschen das nachstehende Verfahren : Von der bei 100 bis 110° getrockneten Asche verwendet man eine kleinere Menge zur Bestimmung von Kohlensäure und Chlor mittelst verdünnter Salpetersäure in bekannter Weise. Eine zweite größere Portion zersetzt man mit verdünnter Salzsäure, verdampft im Wasserbad zur Trockne, befeuchtet mit Salzsäure und behandelt mehrmals mit salzsäurehaltigem Wasser in der Siedehitze. In dem auf einem gewogenen Filter gesammelten und bei 100° getrockneten unlöslichen Rückstand bestimmt man Kieselsäure, Kohle und Sand nach dem gewöhnlichen Verfahren, in dem Filtrat sind Eisen (Mangan), Phosphorsäure, Schwefelsäure, Kalk, Magnesia und die Alkalien zu bestimmen. Man sättigt das saure Filtrat mit Ammoniak und setzt Essigsäure bis zur deutlich sauren Reaction zu. Der beim Erwärmen sich

(1) Pharm. Centr. 1857, 199; J. pr. Chem. LXXI, 68.

vollständig abscheidende, aus phosphors. Eisenoxyd (Thonerde) bestehende Niederschlag wird nach dem Abfiltriren und Trocknen geglüht und gewogen. Man löst ihn dann in wenig Salzsäure, reducirt das Eisenoxyd durch Uranchlorür, setzt etwas essigs. Uranoxyd zu, fällt mit Ammoniak, übersättigt mit Essigsäure und erhitzt zum Sieden (1). Der Niederschlag ist  $2 \text{ U}_2\text{O}_3, \text{PO}_5$ . Man glüht und bestimmt die Phosphorsäure; die Differenz giebt Eisenoxyd und Thonerde (2). In der vom phosphors. Eisenoxyd abfiltrirten Flüssigkeit fällt man Eisenoxyd und Manganoxyd, die nur in seltenen Fällen vorhanden sind, mittelst Ammoniak. Zur Bestimmung der übrigen Bestandtheile verdünnt man die mit Essigsäure angesäuerte Flüssigkeit auf 200 CC.; hiervon verwendet man 50 CC. zur Bestimmung der Phosphorsäure mittelst essigs. Uranoxyd, weitere 50 CC. zur Bestimmung der Schwefelsäure mittelst Chlorbaryum, und in den übrigen 100 CC. fällt man den Kalk durch oxals. Ammoniak und die Magnesia nach Zusatz von etwas phosphors. Ammoniak durch Ammoniak. Zur Bestimmung der Alkalien in der hiervon abfiltrirten Flüssigkeit erhitzt man dieselbe in einer Porcellanschale zur Entfernung des freien Ammoniaks, säuert schwach mit Essigsäure an, entfernt die Phosphorsäure durch essigs. Uranoxyd, filtrirt und fällt das Uranoxyd durch Ammoniak. Das Filtrat verdampft man zur Trockne und glüht. War das nach der Fällung der Magnesia erhaltene Filtrat durch Kochen von allem freien Ammoniak befreit, so ist die geglühte Masse frei von Uran. Die Alkalien werden in schwefels. Salze verwandelt, geglüht, gewogen, in Wasser gelöst und die Schwefelsäure darin bestimmt. Man berechnet aus dem Ergebniss den Kali- und Natrongehalt.

(1) Vgl. Jahresber. f. 1856, 728. — (2) Das phosphors. Eisenoxyd ist nach Arendt und Knop nicht stets  $\text{Fe}_2\text{O}_3, \text{PO}_5$  (47 pC.  $\text{PO}_5$ ); in allen den Fällen, wo Phosphorsäure im Ueberschuß vorhanden war, enthalte es bis zu 57 pC.  $\text{PO}_5$ , entsprechend der Formel  $2 \text{ Fe}_2\text{O}_3, 3 \text{ PO}_5$ . Bei größeren Mengen sei daher die Phosphorsäure direct zu bestimmen.

Analyse von  
Knochen.

H. Bonnet (1) empfiehlt zur Analyse von Knochen folgendes Verfahren, durch welches vorzugsweise der Fehler umgangen werden soll, welchen der Kohlensäureverlust beim Glühen veranlaßt. Die in Scheiben geschnittenen Knochen werden unter einem starken Wasserstrahl gewaschen, dann mit Alkohol und Aether digerirt, bei 74 bis 80° getrocknet und gewogen. Nach dem gelinden Glühen in einer Muffel, bis zum Verbrennen aller organischen Substanz, wiegt man wieder. Man löst nun in Salzsäure, und fällt alle Phosphorsäure mit Eisenchlorid und essigs. Natron, und aus dem Filtrat, nach der Entfernung des Eisenoxyds durch Ammoniak, den Kalk mittelst Oxalsäure und dann die Magnesia mit phosphors. Natron. Aus dem Gewicht der erhaltenen Magnesia berechnet B. das der im Knochen enthaltenen phosphors. Magnesia ( $3 \text{ MgO}$ ,  $\text{PO}_5$ ), aus dem Rest der Phosphorsäure den phosphors. Kalk und aus dem Reste des Kalks den kohlens. Kalk. Dafs in den Knochen auch phosphors. Eisenoxyd und Fluorcalcium enthalten sind, wird weder erwähnt, noch bei dieser genaueren Methode in Rechnung gebracht.

Prüfung des  
Salpeters.

F. A. Abel und C. L. Bloxam (2) haben die Methode von Gay-Lussac zur Prüfung des Salpeters in der von ihnen empfohlenen Modification (3) einer weiteren Prüfung unterworfen. Sie finden, dafs auch bei Anwendung von Harz die verpuffte Masse noch unzersetzten Salpeter enthalten könne, dafs aber die Zersetzung vollständiger sei, wenn man 20 Gran des Salpeters mit 5 Gran geglühtem Graphit (in der feinertheilten Form, wie man ihn nach dem Verfahren von Brodie (4) erhalte) und 80 Gran Chlornatrium in einem Platintiegel und bei mäfsiger Rothglühhitze (am besten in einer Muffel) verpuffe. Es wird

(1) Compt. rend. XLV, 7; Instit. 1857, 281; J. pharm. [8] XXXII, 98; J. pr. Chem. LXXII, 306; Chem. Centr. 1857, 606. — (2) Chem. Soc. Qu. J. X, 107. — (3) Jahresber. f. 1856, 786. — (4) Jahresber. f. 1855, 297.

hierbei kein cyans. Kali gebildet und das weitere Erhitzen der Masse mit chlors. Kali ist nur dann nothwendig, wenn der zu prüfende Salpeter schwefels. Salze enthält. Enthält der Graphit Schwefeleisen, so muß ihm dieses durch Behandlung mit Säure vorher entzogen werden. Zur Behandlung der geschmolzenen Masse mit chlors. Kali streut man das Salz (nach Entfernung des Tiegels aus der Muffel) auf die Oberfläche und erhitzt über der Lampe, so lange noch ein Aufbrausen zu beobachten ist. Man bringt dann die Masse auf ein Filter und wäscht sie mit heißem Wasser aus, so lange als die ablaufende Flüssigkeit eine alkalische Reaction zeigt. Die von Abel und Bloxam nach diesem Verfahren mit reinem wie mit käuflichem Salpeter (in letzterem wurde der Salpetergehalt auch indirect, durch Bestimmung der Verunreinigung, ermittelt) erhaltenen Resultate lassen Nichts zu wünschen übrig.

Prüfung des Salpeters.

C. Scheibler (1) beschreibt einen Apparat zur Zerlegung von Ammoniakverbindungen behufs quantitativer Bestimmungen von Ammoniak.

Ammoniak.

J. W. Mallet (2) hat bei Versuchen über die Trennung des Lithions von Magnesia gefunden, daß Chlorlithium, in geringerem Grade auch Chlornatrium, beim Glühen mit Quecksilberoxyd wie Chlormagnesium zersetzt wird. Platin- wie Porcellantiegel werden hierbei stark angegriffen. Andererseits wird Chlormagnesium in wässriger Lösung mit Quecksilberoxyd wiederholt bei 100° eingedampft nur unvollständig zersetzt, so daß auf diesem Wege die Trennung beider Basen nicht gelingt. Mallet findet dagegen, daß die Trennung des Lithions von Magnesia durch Ausfällen der letzteren mit Barytwasser oder Kalkmilch in der Siedehitze und Wägung des Lithions als schwefels. Salz genaue Resultate gebe.

Lithium.

(1) J. pr. Chem. LXXI, 249. — (2) Sill. Am. J. [2] XXIII, 427; XXIV, 187; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 188.

Molybdän.

D. K. Tuttle (1) giebt an, daß bei quantitativen Bestimmungen von Molybdän (durch Ausfällung als Schwefelmolybdän und Erhitzen im Wasserstoffstrom zur Ueberführung in  $\text{MoS}_2$ ) die sonst nur schwierig zu bewerkstelligende vollständige Fällung fast augenblicklich stattfindet, wenn man in die mit Salzsäure angesäuerte Lösung des Schwefelmolybdäns in Schwefelammonium metallisches Zink bringe. In kurzer Zeit sei das Schwefelmolybdän völlig ausgeschieden und liefere ein farbloses Filtrat.

Chrom.

E. W. Hilgard (2) beschreibt ein Verfahren zur Bestimmung des Chroms mit Hülfe des Löthrohrs. Es besteht im Wesentlichen in der Ueberführung des Chroms der Verbindung in Chromsäure, durch Schmelzen mit Salpeter und Erhitzen des verdampften wässerigen Auszugs mit concentrirter Schwefelsäure und zweifach-schwefels. Kali, bis sich Dämpfe von Schwefelsäure entwickeln. Nach dem Behandeln der Masse mit Wasser bleibt ein grünes Pulver von wasserfreiem Chromalaun, welches durch Glühen in ein Gemenge von Chromoxyd und schwefels. Kali übergeht, aus dessen Gewicht Hilgard das des Chromoxyds berechnet.

Arsen.

Blondlot (3) hat nachgewiesen, daß sich bei der zum Zweck der Aufsuchung von Arsen in gerichtlichen Fällen vorgeschlagenen Zerstörung der organischen Substanz durch concentrirte Schwefelsäure Schwefelarsen bilde, welches der Kohle nicht durch heißes Wasser, wohl aber durch verdünntes Ammoniak entzogen werden könne, worauf bei toxicologischen Untersuchungen Rücksicht zu nehmen ist.

Enthält eine Legirung oder Mischung auf 90 oder 100 Th. Kupfer nur 1 Th. Arsen, so gelingt nach Bloxam die Scheidung der gefällten Schwefelverbindungen mit Schwe-

(1) Inaugural-Dissertation (Göttingen, 1857), 19. — (2) Sill. Am. J. [2] XXIV, 387. — (3) Compt. rend. XLIV, 1222; Instit. 1857, 199; J. pharm. [3] XXXII, 117; Cimento VI, 172.

felkalium oder Schwefelammonium nicht mehr. Field (1) zeigt nun, daß man in einem solchen Fall selbst aus sehr stark saurer Lösung das Kupfer durch Oxalsäure als oxals. Kupferoxyd ausfällen könne. In dem Filtrat entsteht auf Zusatz von Schwefelammonium nur ein geringer Niederschlag von Schwefelkupfer, und die davon abfiltrirte Flüssigkeit enthält alles Arsen, fällbar durch Säuren als Schwefelarsen. Es ist so noch nachweisbar bei dem Verhältniß von 0,2 Th. Arsen auf 100 Th. Kupfer. Da das oxals. Kupferoxyd so leicht trübe durchs Filter geht, so fügt Field zuerst Ammoniak zu bis zur Fällung von Kupferoxyd, dann oxals. Ammoniak bis zur Wiederauflösung; Salpetersäure oder Salzsäure schlägt dann aus dieser Lösung leicht filtrirbares oxals. Kupferoxyd nieder.

Arsen.

Sicherer (2) theilt mit, daß man in England zur Ermittlung von Antimon und Arsen in gerichtlichen Fällen sich der Fällbarkeit dieser Metalle durch Kupfer bediene und die abgeschiedenen Metalle in Oxyde verwandele, sei es durch Schmelzen mit salpeters. Natron, nach Taylor, oder durch Behandeln mit übermangans. Kali und Aetzkali, nach Odling, oder durch Erhitzen in einer Glasröhre unter Luftzutritt, nach H. Watson. Sicherer schlägt zu diesem Zwecke vor, das Kupfer sammt dem Antimon mit verdünnter Kalilauge unter öfterer Berührung mit der Luft so lange zu kochen, bis alles Antimonoxyd gelöst ist, und die mit Salzsäure angesäuerte Flüssigkeit mit Schwefelwasserstoff zu fällen, wo reines Schwefelantimon niederfalle, während das als Arsensäure vorhandene Arsen sich erst nach dem Filtriren des Schwefelantimons, bei mehrstündigem Stehen des Filtrats, als Schwefelarsen abscheide.

Ausmittlung  
von Arsen  
und Antimon.

Kobell (3) benutzt das Verhalten der Schwefelsäure zum Tellur als Kennzeichen der Tellurerze. Man erwärmt

Tellur.

(1) Chem. Gaz. 1857, 313; J. pr. Chem. LXXII, 183; Dingl. pol. J. CXLVI, 133. — (2) Dingl. pol. J. CXLV, 441; Chem. Centr. 1857, 830. — (3) Berichte d. k. bayr. Acad. d. Wissensch. 1857, Nr. 37, 302; J. pr. Chem. LXXI, 151; Chem. Centr. 1857, 685.

das Mineralpulver in einer Proberöhre mit concentrirter Schwefelsäure, wo Gediegen-Tellur, Sylvanit und Tetradymit die Säure gleich bei der ersten Einwirkung der Wärme roth färben; bei stärkerem Erhitzen verschwindet die Farbe wieder. Vermischt man die rothe Flüssigkeit mit Wasser, so entfärbt sie sich unter Ausfällung von schwärzlich-grauem Tellur. — Nagyagit oder Blättererz bilden mit concentrirter Schwefelsäure eine trübe bräunliche Flüssigkeit, welche beim Stehen hyacinthfarbig wird und mit Wasser ebenfalls eine Fällung von Tellur giebt.

Zinn.

Schlagdenhauffen (1) schlägt vor, den Zinngehalt einer mit Salzsäure angesäuerten Zinnchlorürlösung durch Titrirung mit übermangans. Kali, statt des von Penny (2) empfohlenen sauren chroms. Kali's, zu ermitteln.

Trennung  
von Zinn-  
oxyd und  
Kieselsäure.

Nach J. Khittel (3) gelingt die Trennung von Zinn-oxyd und Kieselsäure durch Schmelzen des gewogenen Gemenges mit 3 Th. kohlen. Kali-Natron, Auslaugen mit Wasser, wo ein Theil Zinnoxid ungelöst bleibe, Ansäuern der Lösung mit Salzsäure, Abfiltriren von etwas ausgeschiedener Kieselsäure und Ausfällen des Zinns mit Schwefelwasserstoff. Den in Lösung gebliebenen Theil der Kieselsäure scheidet man wie gewöhnlich ab. Enthält das Gemenge von Kieselerde und Zinnoxid auch Gold, so ist nach Khittel (4) das bei obigem Verfahren durch Behandlung der mit dem kohlen. Alkali geschmolzenen Masse mit Wasser ungelöst bleibende, goldhaltige Zinnoxid mit trockenem Chlorgas in einer Kugelhöhre zu erhitzen und das zurückbleibende in Königswasser gelöste Gold mit Oxalsäure auszufällen.

Prüfung von  
Zinnerzen.

Zur Prüfung von Zinnerzen verfährt A. Levöl (5) in folgender Weise: 5 Grm. des fein geriebenen Erzes wer-

(1) J. pharm. [8] XXXI, 96. — (2) Jahresber. f. 1851, 688 und f. 1854, 780. — (3) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 542. — (4) Chem. Centr. 1857, 929. — (5) Ann. ch. phys. [3] XLIX, 87; Dingl. pol. J. CXLIII, 268.

den mit Königswasser in der Siedehitze behandelt, der Prüfung von Zinnern. ausgewaschene und geglühte Rückstand mit 1 Grm. Zuckerkohle gemengt und mit noch  $\frac{1}{2}$  Grm. Kohle bedeckt in einem kleinen Porcellantiegel durch viertelstündiges Erhitzen im Muffelofen reducirt. Durch Behandlung mit Königswasser entzieht man nun der vollständig reducirten Masse das Zinn, welches durch reines Zink ausgefällt und nach vorherigem Schmelzen mit Cyankalium gewogen wird. Durch Glühen des ungelösten Theils erhält man die beigemengte Gangart. In der durch das erste Auskochen mit Königswasser erhaltenen Flüssigkeit werden die darin enthaltenen Substanzen wie gewöhnlich bestimmt. Will man das Zinn, nach vorläufiger Behandlung des Erzes mit Königswasser, durch Schmelzung unmittelbar bestimmen, so erhitzt man den Rückstand von 10 bis 20 Grm. Erz mit Holzkohle, wie oben angegeben, und fügt nach  $\frac{1}{4}$  Stunde  $1\frac{1}{2}$  Th. gepulvertes Cyankalium zu, wodurch nach 5 Minuten in der Kirschrothglühhitze das Zinn zu einem einzigen Korn zusammenschmilzt. Cyankalium allein oder gleichzeitig mit Kohle angewendet bewirkt zwar auch das völlige Schmelzen des Zinns zu einem Korn, es findet aber stets ein Verlust statt.

W. Stein (1) giebt bezüglich der Trübung, welche in einer bleihaltigen Schwefelsäure durch Salzsäure entsteht, an, daß der sich ausscheidende Körper nicht stets Chlorblei sei, wie Löwenthal (2) und Bolley (3) aus ihren Versuchen schloßen, sondern hauptsächlich aus schwefels. Bleioxyd bestehe. Sofern außer Salzsäure auch Salpetersäure, Essigsäure und selbst reines Wasser, mit bleihaltiger Schwefelsäure geschichtet, eine ähnliche Trübung bewirken, glaubt Stein, daß die Schwefelsäure einfach durch Wasseraufnahme die Fähigkeit verliere, das schwefels. Bleioxyd aufgelöst zu halten.

Blei.

(1) Aus dem Polytechn. Centralbl. 1857, 1112 in Dingl. pol. J. CXLV, 898. — (2) Jahresber. f. 1853, 680. — (3) Jahresber. f. 1854, 788.



Eisen.

Ueber die Anwendbarkeit der Eisenbestimmung nach dem Verfahren von Fuchs, bezüglich deren schon frühere sich widersprechende Angaben von J. Löwe und J. R. Brant (1) vorliegen, sind neuerdings von E. Ebermayer (2), von J. Löwe (3) und von Chr. A. König (4) Versuche angestellt worden. Während Ebermayer die Genauigkeit der damit zu erlangenden Resultate bezweifelt, zeigen Löwe und König, daß dieselbe allen Anforderungen genüge, wenn alle zu ihrer Ausführung erforderlichen und von beiden Chemikern auch ausführlich erörterten Bedingungen erfüllt werden.

Trennung  
von Eisen  
und Mangan.

Fr. Field (5) empfiehlt zur Trennung des Eisens vom Mangan, die ersteres Metall als Oxyd enthaltende Lösung mit Bleioxyd oder kohlen. Bleioxyd zu kochen, wo alles Eisenoxyd gefällt werde. Aus der Flüssigkeit entferne man das gelöste Blei am zweckmäßigsten durch Zusatz von schwefels. Natron vor dem Abfiltriren des Eisenoxyds, und sodann durch Schwefelwasserstoff nach dem Filtriren. Da aus einer Eisenoxyd und Manganoxydul enthaltenden Lösung ersteres vollständig und manganfrei durch Erhitzen der nahezu neutralen Flüssigkeit gefällt werden kann, so ist die Anwendung von Bleioxyd zu diesem Zweck selbst in dem Fall überflüssig, wo es sich nicht um die Bestimmung des Eisenoxydes handelt.

Mangan.

Erhitzt man nach Barreswil (6) syrupförmige Phosphorsäure oder ein saures phosphors. Salz mit Manganhyperoxyd zum Schmelzen, so entwickelt sich Sauerstoff und die Masse färbt sich um so intensiver violett, je mehr Mangan vorhanden ist. Mit Manganoxydulsalz bleibt die

(1) Jahresber. f. 1854, 732. — (2) J. pr. Chem. LXX, 148; im Auss. Chem. Centr. 1857, 750. — (3) J. pr. Chem. LXXII, 28; Dingl. pol. J. CXLVII, 114. — (4) J. pr. Chem. LXXII, 36. — (5) Chem. Gaz. 1857, 374; Dingl. pol. J. CXLVI, 315. — (6) Compt. rend. XLIV, 677; Instit. 1857, 114; J. pharm. [3] XXXI, 342; J. pr. Chem. LXXI, 317; Chem. Centr. 1857, 449.

Masse farblos, die violette Farbe entsteht aber auf Zusatz eines Tropfens Salpetersäure oder eines salpeters. Salzes zur Phosphorsäure und darauf folgendes Erhitzen. Mit einem chlors. Salze entsteht die von phosphors. Manganoxyd herrührende Farbe nur vorübergehend. Arsensäure verhält sich gegen die Manganverbindungen wie die Phosphorsäure, nur mit dem Unterschied, daß das arsens. Salz in höherer Temperatur zersetzt wird. Barreswil benutzt dieses Verhalten zur analytischen Nachweisung der Oxyde des Mangans, sowie salpeters., chlors., phosphors. und arsens. Salze. Das Verfahren ergibt sich aus obigen Andeutungen von selbst.

Mangan;  
Nickel;  
Kobalt;  
Zink.

A. Terreil (1) theilt einige Beobachtungen über das Verhalten von Mangan-, Nickel-, Kobalt- und Zinksalzen mit, welche in analytischer Beziehung zu beachten sind. Reine Manganoxydulsalze geben mit Schwefelammonium einen fleischrothen, im Ueberschuß des Fällungsmittels unlöslichen Niederschlag. Enthält aber das Mangansalz Ammoniaksalz, so ist der Niederschlag schmutzig-weiß, um so mehr, je größer die Menge des Ammoniaksalzes.<sup>2</sup> Enthält die Flüssigkeit außer Ammoniaksalzen noch freies Ammoniak, so ist der Niederschlag schwefelgelb. Alle diese Niederschläge werden an der Luft braun. Die davon abfiltrirten Flüssigkeiten hinterlassen beim Abdampfen einen Rückstand, welcher um so mehr Mangan enthält, je größer die Menge des Ammoniaksalzes und je höher die Schwefelungsstufe des Fällungsmittels. Vermischt man ein Manganoxydulsalz mit dem 60fachen Gewicht Salmiak, so wird bei überschüssigem Ammoniak das Mangan nicht mehr durch Schwefelammonium gefällt. Versetzt man ein überschüssiges Ammoniak enthaltendes Nickelsalz mit 2 bis 3 Tropfen Schwefelammonium, so entsteht ein brauner, sich sogleich wieder mit brauner Farbe lösender Niederschlag. Daß

(1) Compt. rend. XLV, 652; Instit. 1857, 366; J. pharm. [3] XXXII, 388; J. pr. Chem. LXXIII, 481.

Schwefelnickel sich mit brauner Farbe in Schwefelammonium löst, ist eine längst bekannte Thatsache. Nach Terreil werden auch Kobalt- und Zinksalze bei Gegenwart von Salmiak und Ammoniak nur unvollständig durch Schwefelammonium gefällt; bei Gegenwart von Kobalt soll das Filtrat braun sein, was wohl von einem Nickelgehalt des angewendeten Kobaltsalzes herrührt. Eine durch Fällung eines violetten Chromoxydsalzes mit Ammoniak in der Kälte erhaltene Chromoxydlösung giebt mit Schwefelammonium keinen Niederschlag.

Kobalt.

Versetzt man, nach Pisani (1), eine Nickel und Kobalt und wenig Eisenoxyd enthaltende Lösung mit überschüssigem Ammoniak, so fällt mit dem Eisenoxyd stets etwas Kobalt nieder. Löst man den Niederschlag in Salzsäure und fügt wieder Ammoniak zu, so geht das Kobalt allein in Lösung. Eine viel Ammoniaksalz enthaltende ammoniakalische Kobaltlösung wird in der Kälte durch Kali nicht gefällt, wohl aber das Nickel. Pisani benutzt dieses Verhalten zur Trennung beider Metalle, so wie zur Erkennung von wenig Nickel neben viel Kobalt.

Prüfung von  
Zinkerzen.

Bezüglich der Anwendbarkeit des von Schaffner (2) beschriebenen Verfahrens zur volumetrischen Bestimmung des Zinks in Zinkerzen giebt Barreswil (3) an, dafs man damit recht brauchbare Resultate erhalte, vorausgesetzt, dafs der Versuch stets unter denselben Bedingungen ausgeführt werde. Er wirft gegen Ende des Versuches eine kleine, mit Eisenchlorid getränkte Kapelle aus Biscuit, wie sie zu Löthrohrversuchen dienen, in die siedende Flüssigkeit, und erkennt an der in Braun übergehenden Farbe derselben den Moment, wo das Schwefelnatrium im Ueberschufs zugefügt ist. Um die durch vorhandenes Mangan eintretenden Störungen zu beseitigen, fügt Barreswil

(1) In der S. 572 angef. Abhandl. — (2) Jahresber. f. 1856, 745. —

(3) J. pharm. [3] XXXII, 481; Dingl. pol. J. CXLVII, 112; J. pr. Chem. LXXIII, 414.

nach dem Ammoniak etwas Chlorwasser zu, wodurch das andernfalls wie Zink sich verhaltende Mangan mit dem Eisenoxyd ausgefällt wird.

C. Aubel und G. Ramdohr (1) benutzen das S. 572 besprochene Verhalten der Metalloxyde gegen Weinsäure in alkalischer Lösung in der Siedehitze, zur Trennung des Cadmiumoxyds vom Zinkoxyd. Ersteres wird unter diesen Umständen gefällt, das Zinkoxyd nicht. Man versetzt die neutrale Lösung beider Metalle mit hinreichend Weinsäure und dann mit Natronlauge bis zur deutlichen alkalischen Reaction, verdünnt mit viel Wasser und kocht einige Stunden lang. Aubel und Ramdohr geben an, daß die Trennung beider Metalle auf diesem Wege schärfer sei, als mittelst Schwefelwasserstoff; die von ihnen mit bekannten Gewichten ausgeführten Analysen gaben sehr annähernde Resultate. — Auch zur Nachweisung des Cadmiums bei Anwesenheit von Kupferoxyd, welches nicht gefällt wird, empfehlen die genannten Chemiker dieses Verfahren.

Trennung  
von Zink  
und Cad-  
mium.

E. O. Brown (2) beschreibt ein Verfahren zur volumetrischen Bestimmung des Kupfers, welches sich einerseits auf die Umsetzung von Kupferoxydsalz mit Jodkalium nach der Gleichung  $2(\text{CuO}, \text{SO}_3) + 2 \text{KJ} = 2(\text{KO}, \text{SO}_3) + \text{Cu}_2\text{J} + \text{J}$ , und andererseits auf die Umsetzung von unterschwefligs. Natron mit Jod nach der Gleichung  $2(\text{NaO}, \text{S}_2\text{O}_2) + \text{J} = \text{NaJ} + \text{NaO}, \text{S}_4\text{O}_6$  gründet. Man löst die zu untersuchende Legirung (10 Gran) in verdünnter Salpetersäure, kocht bis zum Verschwinden der salpetrigen Säure, verdünnt mit etwas (1 Unze) Wasser und fügt kohlen. Natron zu, bis ein Theil des Kupfers gefällt ist. Man übersättigt nun mit Essigsäure, fügt (etwa 60 Gran) Jodkalium und dann so viel von einer titrirten Lösung von unterschwefligs. Natron zu, bis der größere Theil des Jods verschwunden ist, was man an der Umwandlung der Farbe

Kupfer.

(1) In der S. 572 angef. Abhandl. — (2) Chem. Soc. Qu. J. X, 65; J. pr. Chem. LXXII, 369; J. pharm. [8] XXXII, 365.

**Kupfer.** der Flüssigkeit von Braun in Gelb erkennt. Nun wird klare Stärkelösung und dann vorsichtig unterschwefligs. Natron zugesetzt, so lange noch eine Reaction stattfindet. Läßt man die Tropfen des unterschwefligs. Natrons mitten in die bewegte Flüssigkeit fallen, so zeigen sich hellere Streifen, so lange noch Jod vorhanden ist. Man erhält so, nach Brown's Angabe, noch genügende Resultate, wenn die Menge des verbrauchten Jodkaliums nicht kleiner ist, als das sechsfache Gewicht des zu bestimmenden Kupfers. Es ist einleuchtend, daß das Jodkalium frei von Jodsäure und die Essigsäure frei von schwefliger Säure sein muß. Im Uebrigen ist eine grössere oder geringere Verdünnung der Flüssigkeit ohne Einfluß auf die Resultate, wohl aber zeigen sich Differenzen in warmen Flüssigkeiten. Die Gegenwart von kleinen Mengen Blei, Eisen oder Zink ist ohne Einfluß; grössere Mengen von Blei oder Eisen scheidet man zweckmäfsig vorher ab, sofern der gelbe Niederschlag von Jodblei und die rothe Lösung des essigs. Eisenoxyds die Sicherheit in der Erkennung der beendigten Wirkung des unterschwefligs. Natrons erschweren. Mit Kanonenmetall erhielt Brown Resultate, welche den Kupfergehalt auf  $\frac{1}{10}$  bis  $\frac{2}{10}$  pC. genau gaben. — Bezüglich der Methode der Kupferbestimmung von Pelouze (1) giebt Brown an, daß dieselbe nur dann annähernde Resultate gebe, wenn mit gleichen Mengen Kupfer und unter genau gleichen Bedingungen der Versuch angestellt werde. Es sei schwierig, den Punkt zu treffen, wo die blaue Farbe verschwindet und kurze Zeit nach der Entfärbung werde die Flüssigkeit beim Umschütteln jedesmal wieder blau. Brown schließt aus seinen Versuchen, daß ein Theil des Kupferoxydsulfurets auf Kosten des in Lösung befindlichen und in die Oxydulform übergehenden Kupferoxydsalzes oxydirt werde; die farblose ammoniakalische Kupferoxydullösung wird dann beim Schütteln durch Sauerstoffaufnahme wieder blau.

(1) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 975.

Er glaubt ferner, daß der Schwefel des Schwefelnatriums theilweise in unterschweflige Säure oder eine andere Sauerstoffsäure des Schwefels übergehe, wodurch ebenfalls die Wirkung des Schwefelnatriums eine veränderliche werde.

Cr. Calvert (1) hat eine Reihe von Versuchen über das Verhalten des Zinks gegen Schwefelwasserstoff in verdünnten und schwach oder stark angesäuerten Lösungen angestellt, deren Ergebnisse mit den Angaben von Rivot und Bouquet (2) übereinstimmen, wonach die Trennung des Kupfers vom Zink auf diesem Wege stets ungenau ist, während Spirgatis (3) fand, daß in stark angesäuerten Lösungen das Zink nicht gefällt werde. Calvert erhielt befriedigende Resultate nach der von Flajolot (4) zur Trennung beider Metalle empfohlenen Methode, durch Fällung des Kupfers mittelst unterschwefl. Natrons als Kupfersulfür, oder mittelst Jod und schwefliger Säure als Kupferjodür. — Vergl. auch die Angaben von Martin (5).

Trennung  
von Kupfer  
und Zink.

Den Vorschlag von Levöl (6), beim Probiren von gold- und zinnhaltigem Silber statt Salpetersäure Schwefelsäure als Auflösungsmittel zu nehmen, modificirt A. Mascazzini (7) dahin, daß er empfiehlt, die für die Probe eingewogene Legirung (von kupferreichem, zinn-, zink-, blei-, und antimonhaltigem güldischem Silber) zuerst mit sehr wenig Salpetersäure zu digeriren, dann mit der entsprechenden Menge von concentrirter Schwefelsäure zum Sieden zu erhitzen, bis sich das Gold abgeschieden habe, dann mit Wasser zu verdünnen und die Fällung mit Chlornatriumlösung vorzunehmen. Nur bei bedeutenden Beimengungen von

Silber.

(1) Aus dem Report of the 25 Meeting of the British Assoc., Not. and Abstr., 1855, 51 in J. pr. Chem. LXXI, 155. — (2) Jahresber. f. 1851, 686. — (3) Jahresber. f. 1852, 788. — (4) Jahresber. f. 1853, 678. — (5) Jahresber. f. 1856, 720. — (6) Jahresber. f. 1855, 813. — (7) Aus der Oester. Zeitschr. f. Berg- und Hüttenwesen 1857, Nr. 7 in Chem. Centr. 1857, 299.

**Silber.** Blei, Zinn oder Antimon biete das Verfahren Schwierigkeiten.

Zur Bestimmung des Silbers in silberhaltigem Bleiglanz behandelt Ch. Mène (1) 20 Grm. des letzteren fein gepulvert mit heißer verdünnter Salpetersäure, bis alles Blei gelöst ist. Das Filtrat wird mit überschüssigem Ammoniak gefällt, von neuem filtrirt, der Niederschlag mit ammoniakhaltigem Wasser gewaschen und die Flüssigkeit mit Salzsäure und einigen Tropfen Salpetersäure angesäuert. Das ausgeschiedene Chlorsilber wird gewogen.

G. J. Mulder (2) machte ausführliche Mittheilung über die Bestimmung des Silbers auf nassem Wege, auch bei Anwesenheit von anderen, gewöhnlich nicht damit legirten Metallen, unter Beschreibung des von ihm angewendeten Apparats.

**Gold.** Das Verfahren zum Probiren des Goldes, wie es aus den bei der allgemeinen Münzconferenz in Wien gepflogenen Berathungen hervorging, und welches auf allen deutschen Münzstätten eingeführt werden soll, ist ausführlich beschrieben worden (3).

**Weinsäure  
und Citron-  
säure.**

J. Spiller (4) hat gefunden, daß ein selbst 10 pC. betragender Gehalt von Weinsäure in der Citronsäure nach dem gewöhnlichen Verfahren — Ausfällen der Weinsäure mit einem Kalksalz in der Kälte — nicht entdeckt werden könne, es gelinge dies aber, indem man der concentrirten Lösung beider Säuren essigs. Kali und dann das gleiche Vol. starken Alkohol zufüge; beim Rühren mit einem Glasstabe falle Weinstein nieder. Umgekehrt lasse sich wenig Citronsäure in viel Weinsäure nachweisen, indem man letztere wie eben angegeben entfernt, das alkoholische

(1) Compt. rend. XLV, 484; Dingl. pol. J. CXLVI, 208; J. pr. Chem. LXXIII, 115. — (2) Scheikundige Verhandelingen en Onderzoekingen d. G. J. Mulder, I (1857), 1. — (3) Dingl. pol. J. CXLIV, 41; Chem. Centr. 1857, 807 (aus dem Kunst- und Gewerbeblatt f. Bayern, 1857, 139.) — (4) In der S. 569 angef. Abhandl.

Filtrat sodann verdampft und den Rückstand mit einem Ueberschuß an Chlorcalcium in der Siedehitze wie gewöhnlich behandelt.

Das von J. Pohl (1) angegebene Verfahren zur Entdeckung einer Verfälschung von Bier mit Pikrinsäure empfiehlt J. Otto (2) als einfach und sicher. Man läßt weißes Wollengarn (Vicognegarn) 24 Stunden lang ohne Erwärmung in dem Bier liegen, spült es dann ab und drückt es zwischen Fließpapier aus. Der wollene Faden erscheint rein gelb gefärbt, wenn das Bier Pikrinsäure enthält.  $\frac{1}{400000}$  der Säure läßt sich so mit Sicherheit im Biere auffinden. In reinem Bier nimmt das Wollengarn nur einen bräunlichgrauen Schein an. Reines Wasser, welches 1 Milliontel Pikrinsäure enthält, färbt das Wollengarn in 24 Stunden für sich nicht, wohl aber nach Zusatz einiger Tropfen verdünnter Schwefelsäure. Pikrinsäure.

O. Henry d. j. und E. Humbert (3) empfehlen zur Nachweisung von Blausäure in gerichtlichen Fällen, die verdächtige Substanz mit wenig Salzsäure zu destilliren, das Destillat mit salpeters. Silberoxyd zu fällen und den getrockneten Niederschlag in einer Probirröhre mit etwas Jod (oder Brom) zu erhitzen, wo sich, wenn Cyansilber vorhanden war, im kälteren Theil der Röhre weiße Krystalle von Jod- oder Bromcyan bilden. Das käufliche Jod wäre vorher auf einen etwaigen Gehalt an Jodcyan zu prüfen. (Vergl. S. 580 die Prüfung auf Jod.) Blausäure.

Sonnenschein (4) hat gefunden, daß die von ihm als Reagens auf Ammoniak in Vorschlag gebrachte Phosphormolybdänsäure (5) sich gegen andere stickstoffhaltige Organische Basen im Allgemeinen.

(1) Jahresber. f. 1854, 752. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 67; Dingl. pol. J. CXLVI, 484; J. pr. Chem. LXXI, 252; Chem. Centr. 1857, 560. — (3) J. pharm. [8] XXXI, 171; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 587. — (4) Ann. Ch. Pharm. CIV, 45; J. pr. Chem. LXXI, 498; Chem. Centr. 1858, 59; J. pharm. [8] XXXIII, 158. — (5) Jahresber. f. 1852, 724.



Organische  
Basen im  
Allgemeinen.

Basen fast ohne Ausnahme ähnlich verhält. Zur Darstellung der Phosphormolybdänsäure giebt er folgende, mit der früheren im Wesentlichen übereinstimmende Vorschrift: Man fällt molybdäns. Ammoniak mit gewöhnlichem phosphors. Natron, und erwärmt den gut ausgewaschenen, in Wasser suspendirten gelben Niederschlag mit kohlen. Natron bis zur völligen Auflösung. Diese wird zur Trockne verdampft, geglüht und bei theilweiser Reduction der Molybdänsäure nach dem Befeuchten mit Salpetersäure nochmals geglüht. Nun wird die trockene Salzmasse mit Wasser erwärmt, Salpetersäure bis zur stark sauren Reaction zugefügt und dann mit so viel Wasser vermischt, daß aus 1 Th. der trockenen Salzmasse 10 Th. Lösung entstehen. Das goldgelbe Filtrat bewahrt man vor Ammoniak geschützt auf. Versetzt man diese Lösung mit Ammoniak oder irgend einer künstlichen oder natürlichen organischen Base, oder mit einem Salz derselben, so entstehen in den meisten Fällen flockige, mehr oder weniger gelbe Niederschläge, die sich im Allgemeinen dem phosphormolybdäns. Ammoniak ähnlich verhalten. Sie sind in Wasser, Alkohol, Aether und verdünnten Mineralsäuren, mit Ausnahme der Phosphorsäure, bei gewöhnlicher Temperatur unlöslich oder schwer löslich; am unlöslichsten in verdünnter Salpetersäure. Concentrirte Salpetersäure löst sie theilweise beim Kochen zu einer klaren, beim Erkalten sich wieder trübenden Flüssigkeit. Aehnlich verhält sich Essigsäure; die Lösungen der Niederschläge in heißer Oxalsäure, Weinsäure oder Citronsäure (mit welcher letzterer leicht Reduction der Molybdänsäure eintritt) trüben sich nicht beim Erkalten. In ätzenden, kohlen., bors. und phosphors. Alkalien sind die Niederschläge, meist unter Abscheidung der Base, leicht löslich, schwieriger in weins. und essigs. Alkali. Auch alkalische Erden, Silberoxyd, Bleioxyd, oder ihre kohlen. Salze zersetzen die Niederschläge bei längerer Einwirkung unter Bildung eines phosphormolybdäns. Erd- oder Metallsalzes und Abscheidung der Base, wodurch ein gutes

Mittel zur Trennung der letzteren geboten ist. Die Niederschläge entstehen noch bei sehr großer Verdünnung; so erzeugt 0,000071 Grm. Strychnin in 1 CC. des gelösten Reagens noch einen sehr deutlichen Niederschlag. Die meisten stickstofffreien organischen Verbindungen, wie Digitalin, Mekonin, geben keine Niederschläge; andere zu den Farbstoffen gezählte Körper geben zwar Niederschläge, welche aber leicht von den durch Basen hervorgebrachten zu unterscheiden sind. Stickstoffhaltige Säuren, wie Blausäure, Hippursäure und Harnsäure, auch Harnstoff, Asparagin und Sinapolin verhalten sich gegen das Reagens indifferent (1). — Gestützt auf eine Anzahl von Versuchen mit Samen von *Colchicum autumnale*, Krähenaugen, Opiumtinctur und mit animalischen Substanzen gemengtem Strychnin, empfiehlt Sonnenschein folgenden Weg zur Aufsuchung organischer Basen: Das Gemenge wird mit Wasser, welches mit Salzsäure stark angesäuert worden ist, wiederholt ausgezogen, der Auszug bei 30° zum Syrup verdampft, dann mit Wasser verdünnt, und nach mehrstündigem Stehen an einem kühlen Ort filtrirt. Das Filtrat wird mit Phosphormolybdänsäure im Ueberschuß versetzt, der Niederschlag filtrirt, mit Wasser, dem etwas Phosphormolybdänsäure und Salpetersäure zugesetzt worden, ausgewaschen und noch feucht in einem Kolben mit Barytwasser bis zur alkalischen Reaction versetzt. Ammoniak oder andere flüchtige Basen werden beim Erhitzen ausgetrieben und in einem vorgelegten Salzsäureapparat aufgefangen. Der Rückstand im Kolben wird vorsichtig zur Trockene verdampft, nachdem vorher durch

(1) G. Gräfe (Arch. Pharm. [2] XCI, 282) findet, daß der Niederschlag in einer ammoniakhaltigen Flüssigkeit nicht entstehe, wenn man nicht das Reagens zuerst zu der zu untersuchenden Flüssigkeit und dann Salzsäure zufüge; er bilde sich rasch und deutlich bei 1000 facher, erst nach 24 Stunden aber bei 10000 facher Verdünnung. Mit Harn, auch mit solchem, dem Ammoniaksalze zugefügt sind, bilde sich unter Reduction der Molybdänsäure eine blaue Flüssigkeit und ein flockiger, grünlicher Niederschlag.

Organische  
Basen im  
Allgemeinen.

Kohlensäure der überschüssige Baryt gefällt worden, und dann mit starkem Alkohol ausgezogen. Beim Verdunsten bleibt die wenn nöthig weiter zu reinigende Base, mit welcher dann specielle Reactionen anzustellen sind.

Schwarzenbach (1) beschreibt das Verhalten einiger organischen Basen gegen Kaliumplatincyantür. Eine Lösung von essigs. Morphin erstarrt nach und nach damit zu einem Brei von dem milchs. Kalk ähnlichen, in Alkohol unlöslichen Krystallen; salpeters. Strychnin giebt nach einiger Zeit weiße, fadenartige, im polarisirten Lichte mit Farben spielende Krystalle. Schwefels. Chinin giebt damit einen reichlichen weißen amorphen Niederschlag. — Der Verdampfungsrückstand von Harnsäure mit Salpetersäure wird durch Zusatz von Nicotin, Coniin oder Anilin, ähnlich wie durch Ammoniak, roth gefärbt, weshalb Schwarzenbach glaubt, man könne diese Reaction bei Abwesenheit von Ammoniak zur Nachweisung der genannten Basen benutzen.

Strychnin.

J. E. de Vrij und E. A. van der Burg (2) haben die Empfindlichkeit einiger Reagentien auf Strychnin ermittelt. Mit zweifach-chroms. Kali oder Ferridcyankalium und concentrirter Schwefelsäure kann noch  $\frac{1}{60000}$  eines Grans Strychnin nachgewiesen werden, sofern ein Tropfen einer Lösung von 1 Gran Strychnin in 60000 Gran Wasser nach vorsichtigem Verdampfen und Behandeln mit den genannten Reagentien deutliche Purpurfarbe hervorbringt. Mit jodhaltigem Jodkalium und Jodquecksilberkalium läßt sich  $\frac{1}{50000}$  eines Grans Strychnin erkennen, wenn der die Base enthaltende Tropfen in einem Haarröhrchen mit dem Reagens gemischt wird. Gerbsäure zeigt  $\frac{1}{25000}$ , Chlorwasser, Schwefelcyankalium und neutrales chroms. Kali zeigen  $\frac{1}{3000}$  eines Grans Strychnin an. Der durch jodhaltiges Jodkalium erzeugte Niederschlag ist braunroth und liefert in

(1) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 422. — (2) Pharm. J. Trans. XVI, 448; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 548; J. pharm. [8] XXXI, 452.

schwefelsäurehaltigem Weingeist gelöst Krystalle von Strychnin.  
schwefels. Jodstrychnin, welche das Licht polarisiren. Die Niederschläge durch Jodquecksilberkalium, Gerbsäure und Chlorwasser sind weiß, mit letzterem erst bei einem Ueberschuß und nach und nach entstehend. Die Niederschläge durch Schwefelcyankalium und chroms. Kali sind krystallinisch, ersterer weiß, letzterer schön gelb, mit concentrirter Schwefelsäure sogleich purpurroth werdend. Aus weiteren von ihnen angestellten Versuchen, bei welchen vorzugsweise die Methode von Stas befolgt wurde, schloßen die genannten Chemiker, daß man nach diesem Verfahren die ganze Menge von mit eiweißartigen Materien gemischtem Strychnin wieder erhalten könne, daß ferner das Strychnin in dem Körper nach dem Tode in dem Falle entdeckt werden könne, wenn es in einer zur Tödtung mehr als genügenden Menge vorhanden war, und daß der die tödtliche Wirkung bedingende Theil in dem lebenden Körper wahrscheinlich zersetzt werde. In dem Harn von mit Strychnin behandelten Kranken liefs sich die Base nicht auffinden.— J. E. D. Rodgers und G. P. Girdwood (1) behaupten dagegen, von ihren eigenen Versuchen ausgehend, daß das Strychnin, wenn es den Tod veranlaßt habe, stets und unabhängig von dem Mageninhalt im Blute, den Organen und Geweben des Körpers wie auch im Harn aufgefunden werden könne, und daß die Ansicht, das Strychnin werde bei seiner tödtlichen Wirkung zersetzt, sich lediglich auf Resultate nach unvollkommenen Methoden stütze. Das von ihnen befolgte Verfahren ist nun folgendes : Die zu prüfende Substanz wird mit verdünnter Salzsäure (1 Säure, 10 Wasser) digerirt, das Filtrat im Wasserbad zur Trockne verdampft, der Rückstand mit Weingeist erschöpft, der Auszug wieder verdampft, die wässerige und filtrirte Lösung des Verdampfungsrückstandes mit Ammo-

(1) Pharm. J. Trans. XVI, 497; J. pharm. [8] XXXII, 58; Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 549.

**Strychnin.** niak übersättigt und mit  $\frac{1}{2}$  Unze Chloroform geschüttelt. Das mittelst der Pipette in eine Schale gebrachte Chloroform wird nun im Wasserbad verdunstet, der Rückstand zur Verkohlung organischer Substanzen mit concentrirter Schwefelsäure befeuchtet und nach einigen Stunden mit Wasser behandelt. Das Filtrat wird wieder mit Ammoniak übersättigt und mit 1 Drachme Chloroform geschüttelt. Dieses Verfahren wird wiederholt, so lange der Verdampfungsrückstand des Chloroforms noch durch Schwefelsäure verkohlt wird. Von der, einen reinen zur Prüfung geeigneten Rückstand gebenden Chloroformlösung bringt man, mittelst eines Haarröhrchens, Tropfen auf Tropfen an denselben Fleck einer erwärmten Porcellanschale und verdampft. Beträgt die Menge des Rückstandes  $\frac{1}{2000}$  Gran oder mehr, so erhält man sichere Resultate durch Befeuchten des Flecks nach dem Erkalten mit concentrirter Schwefelsäure und Hinzufügen eines Stückchens zweifachchroms. Kali's. Ist der Rückstand aber geringer, so tritt auf diese Weise keine Färbung ein, wohl aber bei Zusatz von Schwefelsäure, welche mit Chromsäure schwach gelb gefärbt ist (1 Th. Chromsäure auf 500 Th. Schwefelsäure).

E. Prollius (1) empfiehlt, wie auch Rodgers und Girdwood, zur Nachweisung des Strychnins die Anwendung des Chloroforms. Die das Strychnin in Auflösung enthaltende saure Flüssigkeit wird mit Ammoniak übersättigt, mit Chloroform geschüttelt, und letzteres, mit Weingeist gemischt, der Verdunstung überlassen, wo sich die Base krystallisirt abscheidet.

H. Schröder (2) kürzt das Verfahren von Stas zur Nachweisung organischer Basen in der Art ab, daß er die Substanz unmittelbar mit kohlens. Natron bis zur alkalischen Reaction versetzt, um die Base frei und in Aether löslich

(1) Arch. Pharm. [2] LXXXIX, 168; Chem. Centr. 1857, 281. —

(2) Dingl. pol. J. CXLIII, 318.

zu machen, wiederholt mit Aether schüttelt und den abgossenen Aether mit etwas Wasser und Schwefelsäure versetzt. Die wässrige saure, mit Aether noch gewaschene Flüssigkeit wird mit kohlen. Natron übersättigt, wiederholt mit reinem Aether geschüttelt und der abgegossene Aether in einer Glasschale verdunstet. Schröder erhielt in dieser Weise aus dem erbrochenen Mageninhalt einer Person, welche eine halbe Unze Krähenaugen verschluckt hatte, einen festen weißen Rückstand von brucinhaltigem Strychnin; aus dem Harn einen leichten Anflug, welcher indessen genügte, die Reaction des Strychnins hervorzurufen. Strychnin.

R. Hagen (1) beschreibt die von ihm unter Gorup-Besanez' Leitung angestellten Versuche über die Erkennung des Strychnins bei Gegenwart von Zucker, Weinsäure oder Brechweinstein, deren Resultat schon im Jahresber. f. 1856, 757 (Note) mitgetheilt worden ist.

Fordos (2) empfiehlt zur Bestimmung des Morphins im Opium folgendes Verfahren. 15 Grm. in Scheiben zerschnittenes Opium werden mit 60 Grm. Wasser 24 Stunden lang macerirt, dann in einem Mörser zerrieben, auf ein kleines Filter gebracht und zuerst mit 15 Grm., dann noch mit je 10 Grm. Wasser nachgewaschen. Mit einem Drittel der erhaltenen Flüssigkeit ermittelt man nun die zur Fällung des Morphins erforderliche Menge Ammoniak, durch tropfenweises Zufügen aus der Bürette, bis die Flüssigkeit schwach nach Ammoniak riecht. Den beiden anderen (10 Grm. Opium entsprechenden) Dritteln des Auszugs fügt man das gleiche Vol. Alkohol von 85 pC. und dann doppelt so viel Ammoniak zu, als beim ersten Versuch verbraucht war. Ein geringer Ueberschufs des Am- Morphin.

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 159; J. pr. Chem. LXXIII, 58; Chem. Centr. 1857, 863. — (2) Compt. rend. XLIV, 1256; Instit. 1857, 296; J. pharm. [8] XXXII, 101; J. pr. Chem. LXXI, 335; Chem. Centr. 1857, 589.

**Morphin.** moniak bedingt die vollständigere Abscheidung des Morphins. Aus der Flüssigkeit setzen sich beim Schütteln und 2- bis 3tägigem Stehen feine, wenig gefärbte Nadeln von Narcotin und voluminösere gefärbte Prismen von Morphin ab. Die auf ein Filter gebrachten Krystalle werden mit 15 bis 20 CC. Alkohol von 40 pC. gewaschen, auf dem Trichter getrocknet und nun zuerst 10 CC. reiner Aether und dann in zwei Malen 10 bis 15 CC. Chloroform aufgegossen. In letzterem löst sich das Narcotin, aber nicht das Morphin. Zuletzt wird noch zur Entfernung des Chloroforms und Narcotins mit 15 CC. Aether nachgewaschen. Nach dem Trocknen wiegt man das Morphin.

L. Kieffer (1) beschreibt ein volumetrisches Verfahren zur Bestimmung des Morphins, welches sich auf die von ihm beobachtete Umsetzung der Base mit Ferridcyanalium unter Bildung von Ferrocyanalium gründet. Ein Aequivalent Morphin reducirt, nach Kieffer's Versuchen, ein Aeq. Ferridcyanalium in alkalischer Lösung; andere Bestandtheile des Opiums haben diese Eigenschaft nicht. Die Menge des Morphins ergibt sich dann aus dem durch Titiren (mittelst unterschwefl. Natrons, nach dem Zusatz von Jodkalium und Salzsäure) gefundenen Ueberschuss des Ferridcyanaliums. Da nach Kieffer die Mekonsäure, in alkalischer Lösung namentlich, ebenfalls einen Jodverbrauch bedingt, so hat man hierauf bei der Morphinbestimmung im Opium Rücksicht zu nehmen. Man zerreibt 1 Grm. Opium mit 1 Grm. Ferridcyanalium unter Zusatz von etwas Wasser sorgfältig und spült das Ganze unter Zusatz von 1 Grm. Chlorcalcium (zur Ausfällung der Mekonsäure) mit Wasser in einen Kolben, den man bis zu 150 CC. damit anfüllt. Zu 15 CC. des Filtrats (0,1 Grm. Opium entsprechend) fügt man 0,1 Grm. Jodkalium, Stärkekleister und überschüssige Salzsäure und dann aus der

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 271; im Auss. J. pr. Chem. LXXIII, 55; Chem. Centr. 1857, 925; J. pharm. [3] XXXII, 455 u. 457.

Bürette unterschweifigs. Natron bis zur Aufhebung der Jod-reaction. Die Lösung des unterschweifigs. Natrons ist so titirt, daß 1 CC. derselben 0,032933 Grm. ( $\frac{1}{10000}$  Aeq.) Ferridcyankalium entspricht. — Morphin fällt nach Kieffer's Beobachtung aus einer Lösung von Kupferoxyd in Ammoniak Kupferoxydhydrat, aus Silberoxyd-Ammoniak Silberoxyd, welches schon im zerstreuten Licht zu Metall reducirt wird. Er deutet darauf hin, daß letzteres Verhalten ebenfalls zu einer volumetrischen Bestimmung des Morphins führen könne.

J. Otto (1) hat Versuche angestellt, um zu ermitteln, in wie weit durch Prüfung der Milch mittelst der in Berlin angewendeten und von Mechanikus Dörffel verfertigten Milchwage eine Verdünnung mit Wasser festgestellt werden könne. Der Nullpunkt der Scala des Dörffel'schen Instruments (eines kleinen Aräometers) ist der Wasserpunkt, bei 12°,5 R.; der zwanzigste Grad entspricht einer Saccharometeranzeige von 9,5 Grad, also dem spec. Gew. = 1,0383. Unverfälschte Milchsorten (Morgenmilch, Abendmilch, Milch von neumilchenden und altmilchenden Kühen, bei einer Fütterung mit Kartoffelschlempe und Klee, Heu oder Stroh) zeigten, bei einem Gehalt an fixen Bestandtheilen (durch Eintrocknen von je 20 Grm. Milch mit Sand bei 85° ermittelt) von 11,5 bis 12,7 pC., an der Dörffel'schen Milchwage 16 bis 17,5 Grad, an dem Saccharometer 7,7 bis 8,3 Grade und ein spec. Gew. von 1,0310 bis 1,0334. Abgerahmte Milch zeigte, bei einem Gehalt von 10,7 bis 11,1 pC., an der Dörffel'schen Milchwage 17,7 bis 18,7 Grade, am Saccharometer 8,4 bis 8,8 Grade und ein spec. Gew. von 1,0338 bis 1,0355; verdächtige (mit Wasser verdünnte) Milch, bei einem Gehalt von 7,9 bis 9,5 pC., an der Dörffel'schen Milchwage 11,5 bis 13,5 Grade, am Saccharometer 5,4 bis

Milch.

(1) Ann. Ch. Pharm. CII, 57; Dingl. pol. J. CXLIV, 308; J. pr. Chem. LXXI, 316; Chem. Centr. 1857, 558.



Milch.

6,4 Grade und ein spec. Gew. von 1,0216 bis 1,0257. Otto glaubt hiernach jede Milch, welche nicht wenigstens 14 Grade an der Dörffel'schen Milchwaage zeige, als eine mit Wasser verdünnte betrachten zu können. Dafs ein geringeres spec. Gew. einem wirklich hohen Gehalt, wie bei rahmartiger Milch, entspreche, komme im Marktverkaufe nicht vor, und eine abgerahmte und durch Wasserezusatz wieder auf ein höheres spec. Gew. gebrachte Milch ist leicht an ihrer blauen Farbe zu erkennen.

C. Brunner (1) beschreibt ein Verfahren zur Bestimmung des Buttergehalts der Milch, welches in der Extraction der mit dem halben Gewicht Holzkohle vermischten Milch mit etwa der dreifachen Menge Aether durch Deplacirung in einer Glasröhre, Nachwaschen mit einer Mischung aus Aether und Alkohol, und Wägen des durch Verdampfen des Auszugs erhaltenen Rückstandes besteht.

Zucker.

Rigaud und Städeler u. Krause hatten gefunden (2), dafs die Quantitäten Traubenzucker und Milchzucker, welche gleich viel Kupferoxyd zu Oxydul reduciren, sich wie 7 zu 10 verhalten; Boedeker (3) hatte dieses Verhältnifs hingegen wie 3 zu 4 (oder wie 7,5 zu 10) gefunden. H. Schiff (4) fand das erstere Verhältnifs bestätigt; 4 Versuche ergaben es ihm = 6,95 bis 7,10 zu 10, im Mittel = 7,04 zu 10. Er fand ferner Städeler's u. Krause's Angabe bestätigt, dafs die Fehling'sche Lösung, doch nur mehrere Wochen alte, durch verdünnte Weinsäurelösung reducirt wird; solche Fehling'sche Lösung konnte übrigens auch durch Essigsäure, Oxalsäure und die ganze Reihe der s. g. aromatischen Säuren zur Reduction gebracht werden, während Speichel, Blutserum, Galle und Magenschleimhaut eine solche Wirkung nicht

(1) Aus den Berner Mittheilungen 1857, December, Nr. 401 in Dingl. pol. J. CXLVII, 132; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 320; Chem. Centr. 1858, 829. — (2) Jahresber. f. 1854, 746. — (3) Jahresber. f. 1855, 819. — (4) Ann. Ch. Pharm. CIV, 830; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 814.

ausübten. Boedeker's Angabe, daß auch Leucin die Reduction des Kupferoxyds in der alkalischen Lösung des weins. Salzes bewirke, fand Schiff nicht bestätigt.

Zur Prüfung von Harn auf einen Zuckergehalt vermischt R. Böttger (1) denselben mit dem gleichen Vol. einer Auflösung von kohlens. Natron (1 Th. krystallisirtes Salz, 3 Th. Wasser), sodann mit einer Messerspitze voll basisch-salpeters. Wismuthoxyd und erhitzt zum Sieden. Zeigt das Wismuthsalz nach dem Sieden die geringste Schwärzung oder Graufärbung, so ist Harnzucker bestimmt vorhanden. Weder die im Harn normal vorhandenen organischen Verbindungen, noch auch krystallisirter Rohrzucker zeigt dieses Verhalten, welches sich deshalb auch zur Nachweisung von Traubenzucker im Rohrzucker eignet. — C. Grischow (2) beobachtete, daß eiweißreicher Harn bei Anwendung dieser Probe das Wismuthoxyd bräunlich-grau färbte; Böttger (3) empfiehlt, in solchen Fällen den Eiweißgehalt des Harns vor der Prüfung auf Zucker durch Kochen abzuscheiden.

Zucker im  
Harn.

R. Walther (4) theilt eine Zusammenstellung und eingehende Besprechung der verschiedenen in den letzten Jahren über Untersuchung von Blut publicirten Abhandlungen und Methoden mit.

Blut.

Nach Brücke (5) erkennt man Blutflecken vollkommen sicher in folgender Weise: Von der Flüssigkeit, die man durch Ausziehen des Fleckens mit destillirtem Wasser erhalten hat, läßt man etwas, mit einigen Tropfen Chlornatriumlösung vermischt, unter der Luftpumpe über Schwefel-

(1) Jahresber. d. phys. Ver. zu Frankfurt a. M. f. 1855-1856, 25; Dingl. pol. J. CXLIV, 368; J. pr. Chem. LXX, 432; Chem. Centr. 1857, 704; J. pharm. [8] XXXII, 371. — (2) Arch. Pharm. [2] XCI, 981; Chem. Centr. 1857, 719. — (3) Arch. Pharm. [2] XCIV, 162; Dingl. pol. J. CXLVIII, 317. — (4) Schmidt's Jahrb. der ges. Med. XCV, 8. — (5) Aus d. Wien. med. Wochenschr. durch d. Zeitschr. f. Natur- u. Heilkunde in Ungarn 1857, Nr. 36 in Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VII, 277.

**Blut.** säure eintrocknen. Mittelt des Mikroskops überzeugt man sich nun, daß in der eingetrockneten Masse Nichts vorhanden ist, was mit den von Teichmann beobachteten Blutkrystallen verwechselt werden könnte, übergießt dann dieselbe mit Eisessig und verdampft auf dem Wasserbad zur Trockne. Nach Zufügung von einigen Tropfen Wasser bringt man das Uhrglas oder den auf Objectträgern vertheilten Inhalt desselben unter das Mikroskop, um die etwa gebildeten charakteristischen Krystalle zu erkennen, die sich unter diesen Umständen stets bilden, wenn auch nur Spuren des Blutfarbstoffs vorhanden sind.

**Etwelfs.** F. Hoppe (1) theilt Beobachtungen mit über die Bestimmung von Albumin in Harn, Blutserum und Transsudaten mittelst des von Ventzke verbesserten Soleil'schen Polarisationsapparats. Er findet die durch das Albumin bewirkte Drehung der Polarisationsebene proportional der Concentration; das in einer Flüssigkeit enthaltene Albumin bewirke die Drehung fast eben so weit links, als ein gleicher Procentgehalt an Traubenzucker nach rechts.

**Prüfung von Guano.** O. L. Erdmann (2) hat gefunden, daß nach der von Scheibler (3) beschriebenen Methode zur Prüfung des Guano keine genauen Resultate erhalten werden, so ferne sich bei starkem Erhitzen des Gemenges von Guano mit saurem chroms. Kali salpetrige Säure, bei schwachem Erhitzen ein nach Ammoniak riechendes Gas so wie Cyanammonium entwickelt (4). Zur Bestimmung des Ammoniakgehalts in dem Guano bedient sich Erdmann einer Modification des von Wöhler (5) angegebenen Verfahrens, durch welche das Gasvolumen selbst gemessen wird. Eine

(1) Aus Virchow's Arch. XI, 547 in Schmidt's Jahrb. d. ges. Med. XCVII, 275. — (2) J. pr. Chem. LXXI, 209. — (3) Jahresber. f. 1855, 798. — (4) Reine Harnsäure liefert, nach O. L. Erdmann, mit saurem chroms. Kali erhitzt reichliche Mengen von Cyanammonium. Auch von Chlorkalk wird die Harnsäure theilweise, unter Entwicklung von Stickgas, zerlegt. — (5) Dessen pract. Uebungen 179.

etwa  $\frac{1}{2}$  Pfd. Wasser fassende (durch ein Gasleitungsrohr Prüfung von Guano. mit einem mit Wasser gefüllten und in CC. getheilten Cylinder communicirende) Flasche füllt man nicht ganz zur Hälfte mit einer Auflösung von gutem Chlorkalk, bringt dann 1 Grm. Guano (in geleimtes Papier fest eingewickelt) in dieselbe und bewirkt durch vorsichtiges Rütteln die Berührung des Guano mit der Flüssigkeit. In dem Maße, als sich Gas entwickelt, hebt man den Cylinder, so daß das Wasser innen und außen gleich hoch steht. Nach 2 bis 3 Stunden liest man das Gasvolum ab. Ein Gramm bester Guano giebt 70 bis 80 CC. Stickgas. Da auch die Harnsäure theilweise durch Chlorkalk zersetzt wird, so giebt dieses Verfahren nur annähernd richtige Resultate. Guano, welcher durch Kochen mit Kalilauge 10,5 pC. Ammoniak entwickelte, gab bei Behandlung mit Chlorkalk 12 pC., aber beim Glühen mit Natronkalk 14,4 pC. Ammoniak.

Das von Bobierre (1) beschriebene Verfahren zur raschen Bestimmung des Stickstoffs in Guano oder anderen Düngemitteln besteht im Wesentlichen in der Verbrennung der Substanz mit Natronkalk und Auffangen des Ammoniaks in titrirter Schwefelsäure.

H. Ludwig (2) giebt eine ausführliche Mittheilung über das von ihm angewendete Verfahren zur qualitativen Ermittlung der Bestandtheile des Guano, und E. Baudrimont (3) hebt einige physikalische und chemische Eigenschaften hervor, welche bei Beurtheilung einer Guanosorte zu beachten sind.

---

(1) Compt. rend. XLV, 923; Instit. 1857, 410; Dingl. pol. J. CXLVII, 390; J. pr. Chem. LXXIII, 504. — (2) Aus der Zeitschr. f. deutsche Landwirthe 1857, 106 in Chem. Centr. 1857, 292. — (3) J. pharm. [3] XXXII, 277. —

**Apparate.** Pisani (1) empfahl als Brennmaterial für Löthrohlampen eine Mischung von Alkohol und Terpentinöl (2). Bolley (3) verglich die Heizkraft des Holzgases mit der des Weingeists für die Arbeiten in Laboratorien. Liebig (4) empfahl Gasbrenner aus Speckstein. Apparate zur Anwendung des Leuchtgases als Brennmaterial bei der organischen Analyse gaben an Babo (5) und J. Lehmann (6). Desaga (7) beschrieb einen Regulator zur Erzielung constanter Temperaturen mittelst Leuchtgas, nach der von Bunsen verbesserten Einrichtung Kemp's (8).

Die zu genaueren gasometrischen Versuchen dienenden Apparate hat Bunsen (9) beschrieben. Für Demonstrationsversuche mit Gasen beschrieb Fresenius (10) eine pneumatische Wanne und ein zum Ableiten schädlicher Gase dienendes s. g. Vertheilungsrohr.

Woulfe'sche Flaschen, die mit Röhren statt der Tubulirungen versehen sind, empfahl J. Löwe (11). Babo (12) beschrieb ein Glasventil, bei Destillationen das Zurücksteigen der Flüssigkeit aus der Vorlage in die eintauchende Destillationsröhre zu verhüten.

- (1) Compt. rend. XLV, 903; Instit. 1857, 414; Dingl. pol. J. CXLVII, 94. — (2) Diese Mischung wurde zu diesem Zwecke schon früher, z. B. von Winkelblech in dessen analytischer Chemie (1838), S. 26 empfohlen. — (3) Aus d. Schweiz. polytechn. Zeitschr. 1857, 17, in Dingl. pol. J. CXLIV, 158; Chem. Centr. 1857, 485. — (4) Ann. Ch. Pharm. CII, 180; Dingl. pol. J. CXLV, 114. — (5) Ber. über d. Verhandl. d. Gesellsch. f. Beförd. d. Naturw. zu Freiburg i. B., 1857, Nr. 22 u. 23. — (6) Ann. Ch. Pharm. CII, 180; Chem. Centr. 1857, 757. — (7) Dingl. pol. J. CXLIII, 842; Pharm. J. Trans. XVII, 28. — (8) Vgl. Jahresber. f. 1850, 620. — (9) In der S. 567 angef. Schrift. — (10) J. pr. Chem. LXX, 217; Chem. Centr. 1857, 756. — (11) Jahresber. d. phys. Ver. zu Frankfurt a. M. f. 1855-1856, 59; Dingl. pol. J. CXLIV, 347; ferner Dingl. pol. J. CXLVIII, 898. — (12) Ber. über d. Verh. d. Gesellsch. f. Beförd. d. Naturw. zu Freiburg i. B., 1857, Nr. 18; J. pr. Chem. LXXIII, 119.



# Technische Chemie.

---

H. Vivian, B. G. Herrmann und W. Morgan (1) Metalle  
und Le-  
girungen.  
Gold; Silber. haben Verbesserungen des Kupferhüttenprocesses, besonders zur Gewinnung des Goldes und Silbers aus den Kupfererzen, sich patentiren lassen. Versuche über das Ausbringen der edlen Metalle aus den Erzen von Bodenmais im bayerischen Walde, welche Fuchs angestellt hatte, haben jetzt Veröffentlichung gefunden (2). Ueber das Ausziehen des Goldes und Silbers aus antimonhaltigen, kupferarmen Rohlechen mit Anwendung von kaltem Wasser machte F. Markus (3) Mittheilung; über Silberextraction, nach Versuchen von Marjan, auch Patera (4). Wysocky (5) beschrieb die in der Petersburger Münze in Anwendung gebrachte Scheidung von Gold und Silber und die Affinirung des osmiumiridiumhaltigen Goldes nach Belozzerow's Verfahren (das mit Osmiumiridium verunrei-

(1) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, Februar 1857, 118 in Dingl. pol. J. CXLIII, 487. — (2) Dingl. pol. J. CXLIV, 129; Chem. Centr. 1857, 402. — (3) Aus d. Oesterr. Zeitschr. f. Berg- und Hüttenwesen 1857, Nr. 42 in Dingl. pol. J. CXLVII, 95; Chem. Centr. 1858, 106. — (4) Aus d. Polytechn. Centralbl. 1857, 886 in Chem. Centr. 1857, 492. — (5) Aus d. Oesterr. Zeitschr. f. Berg- u. Hüttenwesen 1857, Nr. 26 in Dingl. pol. J. CXLVI, 47; Chem. Centr. 1857, 665.

nigte Gold wird davon durch Schmelzen getrennt, wo sich das schwerere Osmiumiridium unten ansammelt; vgl. Jahresber. f. 1855, 847). Nach R. Böttger (1) lassen sich silberne Gegenstände, die mit Schwefelsilber stark angelaufen sind, sehr rasch in der Art reinigen, daß man sie mit Zink in Berührung in siedende gesättigte Borax- oder mäßig concentrirte Aetzkalklösung eintaucht.

Eisen.

M. Buchner (2) untersuchte den Kohlenstoff- und Siliciumgehalt verschiedener Roheisen. Der Gesamtgehalt an Kohlenstoff wurde ermittelt durch längeres Behandeln des Roheisens mit möglichst säurefreier Kupferchloridlösung und Verbrennen der ausgewaschenen, aus Kupfer und Kohlenstoff bestehenden Masse mit Kupferoxyd und Sauerstoffgas; der als Graphit im Eisen enthaltene Kohlenstoff durch Lösen des Roheisens in Salzsäure und Verbrennen des mit siedendem Wasser, Kalilauge, Alkohol und Aether ausgewaschenen, Graphit und Silicium (3) enthaltenden Rückstands mit Kupferoxyd im Sauerstoffstrom. Die Resultate waren :

	1)	2)	3)	4)	5)	6)	7)	8)	9)
Chem. geb. C. . .	4,14	3,80	4,09	3,75	3,81	3,03	3,40	2,70	2,18
Graphit . . .	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Si . . . . .	0,01	0,01	0,26	0,27	Spur	0,15	0,14	0,10	0,10
	10)	11)	12)	13)	14)	15)	16)	17)	18)
Chem. geb. C. . .	3,60	3,34	2,72	2,17	1,85	1,18	0,71	0,38	0,26
Graphit . . .	—	—	0,20	2,11	2,47	2,42	2,79	3,28	3,83
Si . . . . .	0,66	0,10	0,26	0,09	0,70	0,66	1,53	1,62	0,59

1) Spiegeleisen von Vordernberg von ausgezeichnet krystallinischer Structur und grobeblättrigem Gefüge. 2) Spiegeleisen, vollkommen krystallinisch. 3) Spiegeleisen von Mosinz von ausgezeichnet krystallinischem Gefüge. 4) Spiegeleisen von Eberstein in ganz charakteristischen Stücken. 5) Luckiges Roheisen von Vordernberg, bläulichweiß, von strahlhörnigem Gefüge. 6) Luckiges Roheisen von Pions (Sanct-Gallen), den obigen ganz ähnlich, aus Rotheisenstein mit Holzkohlen erblasen. 7) Weißes Roheisen von Liezen (Obersteiermark), von strahlhörnigem Gefüge. 8) Weißes grolles Roheisen von Liezen, von mehr körniger Structur.

(1) Jahresber. d. phys. Ver. zu Frankfurt a. M. f. 1855-1856, 34; Pogg. Ann. C, 658; J. pr. Chem. LXX, 481; Dingl. pol. J. CXLIII, 464. — (2) Wien. Acad. Ber. XXV, 231; J. pr. Chem. LXXII, 364; Dingl. pol. J. CXLVII, 288; Chem. Centr. 1858, 41. — (3) Vgl. S. 171.

9) Weißes grobes Roheisen von Liezen, körnig. 10) Weißes grobes Roheisen von Joachimsthal, mit strahligem Gefüge, durch rasches Erkalten weiß geworden. 11) Halbirtes Roheisen von der Lölling. 12) Stark halbirt erblasenes Roheisen von Liezen. 13) Minder halbirt erblasenes Roheisen von Liezen. 14) Graues Gufseisen von Joachimsthal. 15) u. 16) Graues Gufseisen von Blansko. 17) Schaumiges grobkörniges Roheisen von Blansko. 18) Ueberkohltes, schwarzgrau erblasenes Roheisen von Liezen.

Eisen.

Buchner erörtert, daß Spiegeleisen und Roheisen keinen Graphit enthalten, daß der im Roheisen enthaltene Graphit nicht eine Verbindung von Kohlenstoff mit Silicium oder mit Eisen ist, daß das Spiegeleisen als die Verbindung eines noch unbekannten Kohleisens mit reinem Eisen zu betrachten sei.

Den kurzen Angaben (1) über die Untersuchungen R. v. Reichenbach's über Eisensteine, Hohofenschlacken und Roheisen von den Werken zu Gaya in Mähren entnehmen wir, daß ein hier erblasenes weißgraues Roheisen 1,73 pC. Silicium, ein daraus durch Puddeln und Schweissproceß dargestelltes Winkeleisen noch 0,32 pC. Silicium enthielt; letzteres war, obwohl von Phosphor nur eine Spur enthaltend, ganz kaltbrüchig.

F. C. Calvert und R. Johnson (2) haben die chemischen Veränderungen untersucht, welche das Roheisen bei seiner Umwandlung in Stabeisen erfährt. Sie nahmen, nachdem das Roheisen im Puddelofen geschmolzen war, in Zwischenräumen von je 5 bis 10 Minuten Proben, deren Zusammensetzung, namentlich den Kohlenstoff- und Siliciumgehalt, sie bestimmten. Bezüglich der analytischen Methoden verweisen wir, was das Nähere betrifft, auf die Abhandlung (3) und geben hier die Resultate (die Mittel je zweier Analysen).

(1) Jahrb. d. k. k. geolog. Reichsanstalt, 1857, 4. Hft., 757. — (2) Phil. Mag. [4] XIV, 165; Dingl. pol. J. CXLVI, 121; Ann. ch. phys. [8] LII, 470; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 280; Chem. Centr. 1857, 872; Compt. rend. XLV, 594. — (3) Wir können hier nur anführen, daß der Kohlenstoffgehalt durch Verbrennung des fein gepulverten Eisens im Sauerstoffstrom, der Silicium-, Schwefel- und Phosphorgehalt durch Lösen des Eisens in Königswasser, Eindampfen, Zusatz von kohlens.



Eisen.

Das zu der Operation (mit 224 Pfund Roheisen) verwandte Roheisen (1) war kalt erblasenes granes Staffordshirer; es begann, um 12<sup>h</sup> in einen ausgereinigten Puddelofen gebracht, nach 30' zu erweichen, nach weiteren 10' zu schmelzen; die jetzt genommene Probe (2) war, rasch abgekühlt, spröde, auf dem Bruch silberweiß und metallisch. (Die bis dahin offen gehaltene Esse des Ofens wurde jetzt fast abgeschlossen.) Die 20' später genommene Probe 3 (»Zeit« bedeutet in der folgenden Tabelle, wann die Proben genommen wurden) zeigte dasselbe Ansehen wie 1, war aber etwas hämmerbar. Bis hierher zeigt sich ein Zunehmen des Kohlenstoff-, ein Abnehmen des Siliciumgehalts; Calvert u. Johnson sind der Ansicht, daß während dieser Zeit Kohlenstoff aufgenommen und Silicium und Eisen zu einer Schlacke von kiesels. Eisenoxydul oxydirt werden. Die Probe 4 wurde genommen, als die Masse aufzuschwellen (»aufzukochen«) begann (es wurde nun in dem Ofen ein schwacher Luftzug hergestellt); sie war ein leichtes schwammiges Gemenge von Schlacke und Metallkügelchen; auf die letzteren beziehen sich die in der Tabelle angegebenen Zahlen. Dasselbe gilt für die Proben 5 und 6 (in letzterer war das Eisen hämmerbar; sie war unmittelbar nach beendetem Aufkochen genommen; es war jetzt ein rascher Zug durch den Ofen hergestellt). Die Masse im Ofen schied sich nun rasch in Schlacke und gröfsere Kügelchen von hämmerbarem Eisen (7), die zu Ballen formirt wurden; 8 ist eine Probe des Eisens, sowie das Formiren der Ballen begonnen hatte, 9 wenige Minuten bevor die Ballen aus dem Ofen gezogen werden konnten um unter dem Hammer gezängt zu werden. 10 ist die Zusammensetzung des gepudelten (unter dem Hammer gezängten und zu Stangen ausgewalzten) Eisens, 11 die des daraus gewalzten Drahteisens.

Kali und Natron, Glühen und Bestimmung der Kiesel-, Schwefel- und Phosphorsäure in der Lösung ermittelt wurden.

Eisen.

	Zeit	C	Si	P	S	Mn u. Al	Fe
1)	12h	2,275	2,720	0,645	0,801	Spur	94,059
2)	12 40'	2,726	0,915				
3)	1 0	2,905	0,197				
4)	1 5	2,444	0,194				
5)	1 20	2,305	0,182				
6)	1 35	1,647	0,185				
7)	1 40	1,206	0,163				
8)	1 45	0,963	0,163				
9)	1 50	0,772	0,168				
10)		0,296	0,120	0,189	0,134		
11)		0,111	0,088	0,117	0,094		

Die im Puddelofen nach dem Herausziehen der Ballen gebliebene Schlacke ergab die Zusammensetzung :

SiO <sub>2</sub>	FeO	FeS	PO <sub>5</sub>	MnO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO
16,58	66,23	6,80	3,80	4,90	1,04	0,70

Einen eingehenden Bericht über in der neueren Zeit (in Großbritannien) patentirte Verfahren, welche die Reduction und das Reinigen von Eisen und die Darstellung von Stahl betreffen, erstattete F. A. Abel (1). Bessemer (2) machte ausführlichere Mittheilung über sein Verfahren (3), aus Roheisen Stabeisen und Stahl darzustellen, R. Mushet (4) Vorschläge, das durch Einwirkung von Luft auf flüssiges Roheisen gefeinte Eisen (durch Zusatz einer aus Eisen, Mangan und Kohlenstoff bestehenden Verbindung) zu verbessern und in wirkliches Schmiedeeisen oder Stahl umzuwandeln. G. C. Thomas (5) beschrieb als Verbesserung der Stahlfabrikation ein Verfahren, wonach dem geschmolzenen Roheisen oder dem glühenden Frischeisen ein Gemenge von Kochsalz, gelbem Blutlaugensalz und zweifach-chroms. Kali zugesetzt werden soll, H. Reusch (6)

(1) Chem. Soc. Qu. J. X, 125. — (2) Aus Armengaud's Génie industriel, April 1857, 169 in Dingl. pol. J. CXLV, 28. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1856, 785 ff. — (4) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, August 1857, 155 in Dingl. pol. J. CXLVI, 204. — (5) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, Mai 1857, 894 in Dingl. pol. J. CXLV, 302. — (6) Dingl. pol. J. CXLVI, 284.

Eisen.

die Darstellung von Cementstahl mit Anwendung von Hohofengasen. Nach Ch. Tissier (1) entzieht schmelzendes kohlen. Natron dem Gufseisen Kohlenstoff und Silicium und verwandelt es in dehnbares Eisen. E. Riley (2) untersuchte die Eigenschaften von geschmolzenem Stabeisen; das beste Stabeisen wurde durch Schmelzen zu einer in der Kälte weichen und zähen, in der Schweißhitze unbrauchbaren Masse.

Als ein selteneres Hohofenproduct mag hier Zinkoxyd Erwähnung finden. Calvert (3) beschrieb eine daraus bestehende Incrustation (A) aus einem Hohofen in Shropshire in England, wo sowohl der verschmolzene Thoneisenstein als die Steinkohle kleine Mengen Zinkblende enthielt; J. W. Mallet (4) eine solche Incrustation aus einem Hohofen in Benton County (Alabama, Nord-Amerika), wo das verschmolzene Eisenerz zinkfrei war aber der zugeschlagene Kalkstein vielleicht etwas Blende enthielt; die letztere Incrustation war dunkel-graulichgrün, von 5,172 sp. G. Es enthielt :

A : 98,00 ZnO; 2,10 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; 2,00 ZnS; 2,45 C; 0,45 SiO<sub>2</sub>;  
B : 97,77 ZnO; 1,21 FeO; Spur v. MnO; 0,08 C; 0,64 SiO<sub>2</sub>;

Boucher und Müller (5) machten Mittheilungen über das Verzinken und Verzinnen von Eisendraht; Weinberger (6) über die Verzinnung des Gufseisens auf directem Wege im Bade von geschmolzenem Zinn; A. B. Newton (7) über das Abbeizen von Eisen zum Zweck des Verzins-

(1) Instit. 1857, 96; aus d. Technologiste, Juli 1857, 357 in Polytechn. Centralbl. 1857, 1255; Dingl. pol. J. CXLVI, 118; Chem. Centr. 1857, 716. — (2) Aus d. Civil Engineer and Architect's Journal, November 1857, 354 in Dingl. pol. J. CXLVII, 210; Chem. Centr. 1858, 181. — (3) Aus d. Chemist, 1856, 706 in Sill. Am. J. [2] XXIII, 186. — (4) Sill. Am. J. [2] XXIII, 184. — (5) Aus Armengaud's Génie industriel, December 1856, 820 in Dingl. pol. J. CXLIII, 434; ferner aus d. Practical Mechanic's Journ., Febr. 1857, 291 in Dingl. pol. J. CXLIV, 118. — (6) Aus Armengaud's Génie industriel, März 1857, 151 in Dingl. pol. J. CXLV, 120. — (7) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, September 1857, 225 in Dingl. pol. J. CXLV, 446.

nens (Zugabe von Zink zu den Eisenstücken bei Anwendung von gewöhnlicher Salzsäure); Bousfield (1) und Gersheim (2) über Verzinnung von Eisen u. a. Metallen auf nassem Wege (Eintauchen des rein gebeizten, mit Zink in Berührung gebrachten, Metalls in, verschieden zubereitete, Zinnsalzlösung).

Als Vereinfachung in der Darstellung von reinem Nickel aus Kupfernickel oder Speise beschreibt Cloëz (3) das Verfahren: den fein gepulverten, vollständig gerösteten Kupfernickel in concentrirter Salzsäure zu lösen, die Lösung mit überschüssigem zweifach-schwefl. Natron zu versetzen und zur vollständigen Ueberführung der Arsensäure in arsenige Säure und zur Verjagung der überschüssigen schwefligen Säure allmählig bis zum Kochen zu erhitzen, aus der noch lauen Flüssigkeit Arsen, Kupfer, Antimon, Blei und Wismuth durch Schwefelwasserstoff auszufällen, nach zwölfstündigem Stehen der mit Schwefelwasserstoff gesättigten Flüssigkeit zu filtriren, das Filtrat einzudampfen, den Abdampfückstand mit Wasser zu behandeln, aus der Lösung nach Behandlung derselben mit Chlor das Eisen und Kobalt durch kohlen. Baryt oder kohlen. Kalk und Erhitzen auszufällen, gelösten Baryt oder Kalk mittelst Schwefelsäure niederzuschlagen, zu filtriren, aus dem Filtrat durch kohlen. Alkali reines kohlen. Nickeloxydul zu fällen und dieses zu glühen und zu reduciren. Mit der Lösung der Speise in Königswasser verfährt Gloëz ebenso, nach vorgängiger Verjagung der Salpetersäure.

Nickel.

Bezüglich Beudant und Benoit's (4) Verfahren, arsen- und antimonhaltige Kupfererze zugutezumachen (das Kupfer soll von Arsen und Antimon dadurch befreit wer-

Kupfer.

(1) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, November 1857, 370 in Dingl. pol. J. CXLVI, 893. — (2) Aus Böttger's polytechn. Notizbl. 1857, Nr. 22 in Dingl. pol. J. CXLVI, 894. — (3) Instit. 1857, 423; Compt. rend. XLVI, 41; Dingl. pol. J. CXLVIII, 206. — (4) Aus Armengaud's Génie industriel, September 1856, 163 in Dingl. pol. J. CXLIII, 259.

**Kupfer.** den, dafs man das Antimon mit einem grofsen Theile des Arsens im fast rein metallischen Zustande mittelst einer Fällung aus dem flüssigen Stein gewinnt und das übrige Arsen im Laufe des Processes selbst verflüchtigt), Clements' (1) Verfahren, aus abgerösteten kupferhaltigen Kiesen (durch Behandlung mit Salzsäure) das Kupfer zu gewinnen, und Petitgand's (2) Besprechung des Bechi-Haupt'schen Verfahrens (3) zum Zugutemachen von Kupfererzen verweisen wir auf die Abhandlungen (4).

Eine als *Metallkitt* in Handel gebrachte, oberflächlich **Legirungen.** gelbgrüne, auf frischem Bruch stahlgraue, bei gewöhnlicher Temperatur ziemlich harte, in der Wärme erweichende Masse fand C. R. König (5) aus 31,02 pC. Kupfer, 0,02 Eisen, 68,99 Quecksilber bestehend; die Herstellung eines solchen Amalgams durch Zusammenreiben von Quecksilber mit Kupferpulver unter Zusatz von concentrirter Schwefelsäure hat Gersheim (6) beschrieben. — In einem

(1) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, Juni 1857, 480 in Polytechn. Centralbl. 1857, 1032; Dingl. pol. J. CXLV, 238. — (2) Aus d. Revue universelle II, 249 in Dingl. pol. J. CXLVII, 101; vgl. Bechi und Haupt's Bemerkungen in Dingl. pol. J. CXLVIII, 397. — (3) Jahresber. f. 1856, 777 f. — (4) Für den bei den metallurgischen Processen auf dem Harze entstehenden s. g. Kupferglimmer war früher bei wiederholten Analysen wechselnde Zusammensetzung gefunden worden. G. Ramdohr (Ann. Ch. Pharm. CIII, 189; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 192; Chem. Centr. 1857, 953) hat die früheren Resultate zusammengestellt und die von ihm selbst bei Untersuchung von Kupferglimmer von der Altenauer Hütte erhaltenen mitgetheilt. Dieser Kupferglimmer, durch Auflösen des ihn enthaltenden Kupfers in mäßig verdünnter Salpetersäure und Befreien des Rückstands von anhängendem Antimonoxyd durch Behandlung mit einer Mischung von Weinsäure und verdünnter Salzsäure erhalten, bildete grünlich-goldgelbe, metallische, durchscheinende, sechseckige Blättchen von 5,804 sp. G., in welchen 17,99 pC.  $\text{SbO}_3$ , 43,72 CuO und 89,50 NiO (Summe 101,81) gefunden wurden, dem Aequivalentverhältniß  $\text{SbO}_3$ , 9 CuO, 9 NiO entsprechend. — (5) J. pr. Chem. LXX, 64. — (6) Aus Böttger's polytechn. Notizbl. 1857, Nr. 20 in Dingl. pol. J. CXLVII, 462. Pettenkofer's Verfahren, ein solches Amalgam zu bereiten, vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 1036.

zum Plombiren der Zähne benutzten Amalgam fand Kö-<sup>Legirungen-</sup>nig (1) 25,99 pC. Cadmium und 74,00 Quecksilber.

F. J. Otto (2) fand die Masse eines schönen Metallspiegels aus 65,15 pC. Kupfer und 32,78 Zinn bestehend. Nach seinen Versuchen ist unter den Kupferzinnlegirungen die mit 31,5 pC. Zinn polirt am weißesten, die an Kupfer reicheren (so die mit 29,5 pC. Zinn) zeigen einen Stich ins Gelbliche, die an Zinn reicheren (so die mit 33 pC. Zinn) einen ins Bläuliche; letztere laufen weniger an, als die weißeste Legirung, sind aber bei größerem Zinngehalt als 33 pC. bröcklich.

A. Streng (3) fand *A* in Messing von Oker am Harz, Bruns (4) *B* in s. g. *Oreide* (einer goldähnlichen Legirung; spec. Gew. = 8,79) :

	Cu	Zn	Fe	Pb	Sn
<i>A</i>	62,24	37,27	0,12	0,59	—
<i>B</i>	68,21	18,52	0,24	—	0,48.

O. L. Erdmann (5) theilte die Analysen verschiedener antiker Bronzen mit, die in Oldenburg gefunden wurden (Zink fand sich in keiner derselben) :

	1)	2)	3)	4)
Zinn .	6,829	12,127	6,846	8,233
Kupfer	92,585	85,412	91,908	90,565
Blei .	—	1,089	—	—
Eisen .	0,994	0,615	0,436	0,281
	<u>99,908</u>	<u>99,243</u>	<u>99,190</u>	<u>99,077</u>

1) Kleine, roh gearbeitete Statuette, gefunden bei Geveshausen im Kirchspiele Dötlingen 1832. — 2) Größere, schön gearbeitete, anscheinend griechische o. römische Statuette, gef. bei Lönigen bei Kloppenburg im Moor. — 3) Meißelförmige Waffe, gef. im Moore bei Bremen. — 4) Lanzenspitze, gef. bei Schiffstedt im Ste-dinger Moor.

C. R. König (6) untersuchte mehrere s. g. Bronze-farben (zu Blättchen verarbeitete und dann zu feinem Pulver zertheilte Metalllegirungen) :

(1) J. pr. Chem. LXIX, 461; Dingl. pol. J. CXLIII, 351. — (2) Ann. Ch. Pharm. CII, 66; Dingl. pol. J. CXLIV, 238; J. pr. Chem. LXXI, 251; Chem. Centr. 1857, 540. — (3) Aus d. berg- u. hüttenmännischen Zeitung 1857, Nr. 24 in Dingl. pol. J. CXLVI, 232; Chem. Centr. 1858, 62. — (4) Dasselbst. — (5) J. pr. Chem. LXXI, 218; Chem. Centr. 1857, 768. — (6) J. pr. Chem. LXIX, 461; Dingl. pol. J. CXLIII, 847.

Handels- bezeichnung.	Cu	Zn	Fe	Sn	Bemerkungen.
1) Blafsgelb	82,33	16,69	0,16	—	Speisgelb
2) Hochgelb	84,5	15,3	0,07	—	Schön goldfarben
3) Rothgelb	90,0	9,6	0,2	—	Messinggelb, ins Röthliche
4) Orange	98,93	0,78	0,08	—	Wie angelaufenes blankes Cu
5) Kupferroth	99,90	—	Spur	—	Kupferroth, mit Stich in Purpur
6) Violett	98,22	0,5	0,3	Spur	Purpurviolett
7) Grün	84,32	15,02	0,03	Spur	Hell-bläulichgrün
8) Weiß	—	2,89	0,56	96,46	Zinnweiß bis bleigrau

**Legirungen.**

Die Färbung der Bronzefarben beruht nicht lediglich auf der Zusammensetzung der Metalllegirungen, sondern theilweise auch auf oberflächlicher Oxydation (so namentlich bei 3, 4, 6, 7, und 5 ist nur ein oberflächlich in Oxydul übergeführtes Kupferpulver), und aus derselben Legirung lassen sich, durch Anlaufenlassen des Pulvers bei verschiedenen hohen Temperaturen, verschieden gefärbte Bronzefarben darstellen.

G. Toucas (1) liefs sich die Zusammensetzung einer zwischen Walzen und unter dem Hammer bearbeitbaren silberähnlichen Legirung aus 4 Th. Nickel, 5 Kupfer, 1 Zinn, 1 Blei, 1 Zink, 1 Eisen, 1 Antimon patentiren; für Gußsachen könne die Menge des Zinks größer genommen werden.

Nach Bibra (2) geben 6 Th. Wismuth, 3 Zinn und 13 Blei eine Legirung, welche an Leichtflüssigkeit der Rose'schen nahe kommt, aber bei bedeutender Härte nicht brüchig ist und sich zum Abgießen von Münzen u. a. gut eignet.

(1) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, December 1856, 502 in Dingl. pol. J. CXLIII, 157. — (2) Aus d. Fürther Gewerbezeitung 1857, 28 in Dingl. pol. J. CXLV, 155; aus d. Polytechn. Centralbl. 1857, 888 in Chem. Centr. 1857, 502.

Ueber die sauren Gase, welche Schwefelsäure- und Sodafabriken verbreiten, und die Mittel, dieselben unschädlich zu machen, ist ein dem belgischen Ministerium erstatteter Bericht veröffentlicht worden (1).

Säuren;  
Basen;  
Salze.

Einen Apparat zur Chlorfabrikation, um die Zersetzung des Kochsalzes durch Schwefelsäure und die Einwirkung der Salzsäure auf Braunstein in Einer Operation vor sich gehen zu lassen, liefs sich Monod (2) patentiren; G. Elliot (3) ein an die früheren Vorschläge (4), aus den Rückständen von der Chlorkalkbereitung wieder zur Chlorentwicklung taugliches Manganoxyd zu gewinnen, sich anschließendes Verfahren, wonach zunächst reines Manganchlorür gewonnen werden soll, welches durch Hitze und Wasserdampf zu Salzsäure und Manganoxydul und dieses zu höherem Manganoxyd umgewandelt werden soll.

Chlor u.  
Chlorkalk.

E. Meyer (5) machte Mittheilung über eine neue Gewinnung von Potasche aus Feldspath und ähnlichen Mineralien. Fuchs hatte beobachtet, dafs Feldspathpulver nach dem Glühen mit Kalk an Wasser Kali abgiebt. Meyer setzt ein inniges Gemenge von 100 Th. Feldspath mit 139 bis 188 Th. Kalk (als Hydrat oder Kreide angewendet) mehrere Stunden lang einer zwischen Hellroth- und Weifsgluth liegenden Temperatur aus und erhitzt während 2 bis 4 Stunden die gepulverte Masse (die weder kohlenst. noch freien Kalk mehr enthalten darf) mit Wasser unter einem Druck von 8 Atmosphären; es entsteht eine kalkfreie Aetzlauge, welche alles Natron und etwa 9

Potasche.

(1) Einen Auszug aus demselben gab Schubarth in d. Verhandl. d. Ver. zur Beförd. d. Gewerbl. in Preussen 1857, 185; Dingl. pol. J. CXLV, 375, 427; Chem. Centr. 1857, 791, 808; einen Auszug gab auch Bussy in J. pharm. [3] XXXIII, 175. — (2) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, August 1857, 94 in Dingl. pol. J. CXLV, 378. — (3) Aus d. Repert. of Patent-Inventions, Juni 1857, 1083 durch d. Polytechn. Centralbl. 1857, 1083 in Dingl. pol. J. CXLV, 288. — (4) Jahrb. f. 1856, 792. — (5) Dingl. pol. J. CXLIII, 274; Chem. Centr. 1857, 279; Chem. Gaz. 1858, 87.



bis 11 pC. Kali vom Gewicht des angewendeten Feldspaths enthält und aus welcher nach dem Sättigen mit Kohlensäure bei dem Eindampfen zuerst etwas Thonerde und Kieselsäure abgeschieden werden, dann kohlens. Natron auskrystallisirt und zuletzt kohlens. Kali zurückbleibt. Der Rückstand von der Behandlung mit Wasser ist geeignet zur Darstellung von Portland-Cement.

Kochsalz.

Nach Margueritte (1) wird gefärbtes Steinsalz durch Schmelzen bei Luftabschlufs nicht entfärbt; wenn aber das Schmelzen bei Luftzutritt geschieht, tritt Zerstörung der färbenden Substanz, Abscheidung der erdigen Substanzen und Zersetzung des Chlormagnesiums ein, und nach erfolgter langsamer Abkühlung hat man die Verunreinigungen in einer unteren und reines krystallinisches Steinsalz in einer scharf getrennten oberen Schichte. Margueritte ist der Ansicht, daß dieses Verhalten zur Reinigung von rohem Stein- oder Seesalz angewandt werden kann.

Gyps.

Abate (2) empfiehlt, um den Gyps zu harten, wie Marmor polirbaren Gegenständen zu formen, auf den gepulverten gebrannten Gyps in einer rotirenden Trommel Wasserdampf einwirken zu lassen bis er die für die Bildung von  $\text{CaO}$ ,  $\text{SO}_3 + 2 \text{HO}$  nöthige Menge Wasser aufgenommen hat, und die resultirende, den pulverigen Zustand stets beibehaltende Masse in Formen der Wirkung einer kräftigen Presse auszusetzen.

Cyankalium.

Fordos und Gélis (3) haben verschiedene Sorten käuflichen Cyankaliums auf den Gehalt an Cyankalium untersucht und selbst über die Darstellung dieses Präparats Versuche angestellt; sie kommen zu dem Schlufs, die Fabrikation desselben werde zweckmäßiger (weil ein an Cyankalium reicheres Product erhalten werde) nach dem Ver-

(1) Compt. rend. XLIV, 848; J. pr. Chem. LXXI, 377; Dingl. pol. J. CXLIII, 441. — (2) Compt. rend. XLV, 125; Instit. 1857, 257; Dingl. pol. J. CXLV, 286. — (3) J. pharm. [3] XXXII, 106.

fahren von Robiquet, mit den von Geiger empfohlenen Abänderungen, vorgenommen, als nach dem von Rodgers und Liebig angegebenen Verfahren.

Karmrodt (1) hat über die Fabrikation von Blutlaugensalz Mittheilungen gemacht. Er erörtert die Ursachen des Verlustes an Cyankalium bei der gewöhnlichen Schmelzmethode in Flammöfen, bespricht die Ausbeute an Blutlaugensalz mit verschiedenen Thierstoffen bei der gewöhnlichen Schmelzmethode in Flammöfen und die Vortheile des Verkohlens der Thierstoffe für den Schmelzprocess, und beschreibt seine Versuche, den Bildungsprocess des Cyankaliums aus den bei der Verkohlung entweichenden ammoniakalischen Gasen mit dem Schmelz- oder Glühprocesse mit Stickstoffkohle zu combiniren.

Blutlaugen-  
salz.

Nach der bisher angenommenen Theorie über die Detonation des Schießpulvers würde dasselbe, wenn aus 1 Aeq. Salpeter, 1 Aeq. Schwefel und 3 Aeq. Kohlenstoff zusammengesetzt, sich dabei im Wesentlichen entsprechend der Gleichung:  $\text{KO}, \text{NO}_3 + \text{S} + 3\text{C} = \text{KS} + \text{N} + 3\text{CO}_2$  zersetzen; es müßte hiernach 1 Grm. Schießpulver, wenn vollständig abbrennend, 330,9 CC. Verbrennungsgase (bei 0° und 760<sup>mm</sup> Druck gemessen) geben und in diesen das Volumenverhältniß des Stickstoffs und der Kohlensäure wie 1 : 3 sein. Die schon früher bekannten Abweichungen der Versuchsergebnisse von diesen Zahlenverhältnissen wurden erklärt aus der Verschiedenheit der Zusammensetzung des Pulvers von der oben angegebenen, der Bildung von Kohlenoxydgas, kohlen. Kali, schwefels. Kali, Mehrfach-Schwefelkalium u. s. w. Die Menge des Stickgases, welche bei der Detonation von Schießpulver frei wird, fanden Bunsen (2) und A. Vogel d. j. (3) der oben gegebenen

Schieß-  
pulver.

(1) Im Ausz. aus d. Verhandl. d. Ver. zur Beförd. d. Gewerbß. in Preußen 1857, 153 in Dingl. pol. J. CXLVI, 294; Chem. Centr. 1857, 837, 849. — (2) Vgl. Weltzien's Grundriß der Chemie (Carlsruhe 1854), 342. — (3) Jahresber. f. 1855, 860.

Schief-  
pulver.

Gleichung genau oder nahe entsprechend; Letzterer fand, daß dabei auch etwas Ammoniak gebildet wird. — Von der bisher angenommenen Theorie sehr abweichende Resultate erhielt Bunsen bei Untersuchungen, die er gemeinschaftlich mit Schischkoff (1) zum Zweck der Gewinnung einer experimentalen Grundlage für die chemische Theorie des Schiefspulvers ausgeführt hat. Wir müssen bezüglich der Apparate und Versuchsmethoden, welche für die Beantwortung der hier in Betracht kommenden Fragen in Anwendung kamen, auf die Abhandlung verweisen, und können nur die Resultate angeben, zu welchen Bunsen und Schischkoff gekommen sind.

Das zu den Versuchen verwendete Jagd- und Scheibenpulver enthielt in 100 Th. die unter *A* angegebenen Bestandtheile. Der bei der Pulverexplosion (die bei Luftabschluß eingeleitet wurde) bleibende feste Rückstand ergab die Zusammensetzung *B* (im Wesentlichen dieselbe Zusammensetzung hat auch der in einiger Entfernung von der Stelle, wo das Pulver explodirt, sich absetzende Pulverdampf). Die Zusammensetzung, welche für die gasförmigen Verbrennungsproducte gefunden wurde, ist unter *C*, nach Volumprocenten, angegeben.

<i>A Schiefspulver</i>		<i>B Fester Rückstand</i>		<i>C Verbrennungsgase</i>	
Salpeter	78,99	Schwefels. Kali	62,10	Kohlensäure	52,67
Schwefel	9,84	Kohlens. Kali	18,58	Stickstoff	41,12
Kohle {	7,69	Unterschwefigs. Kali	4,80	Kohlenoxyd	3,88
	0,41	Schwefelkalium	3,13	Wasserstoff	1,21
	3,07	Schwefelcyankalium	0,45	Schwefelwasserstoff	0,60
	100,00	Salpeters. Kali	5,47	Sauerstoff	0,52
		Kohle	1,07	Stickoxyd	0,00
		Schwefel	0,20		100,00
		$\frac{3}{2}$ f. Kohlens. Ammoniak	4,20		
			100,00		

Es giebt, wie Bunsen und Schischkoff ableiten, 1 Grm. Pulver bei dem Abbrennen 0,6806 Grm. Rückstand, enthaltend

(1) Pogg. Ann. CII, 321; Dingl. pol. J. CXLVII, 413; im Ausg. Chem. Centr. 1858, 307.

KO, SO<sub>2</sub>, KO, CO<sub>2</sub>, KO, S<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, KS KCyS<sub>2</sub>, KO, NO<sub>2</sub>, C S 2 NH<sub>4</sub>O, 3 CO<sub>2</sub>  
 0,4227 0,1264 0,0327 0,0218 0,0080 0,0372 0,0078 0,0014 0,0286 Grm.

und 0,3138 Grm. Gase, enthaltend

Schiefspulver.

N	CO <sub>2</sub>	CO	H	HS	O	
0,0998	0,2012	0,0094	0,0002	0,0018	0,0014	Grm.
= 79,40	101,71	7,49	2,84	1,16	1,00	(Summe 193,10) CC.

Bunsen und Schischkoff fanden, daß 1 Grm. Schiefspulver bei dem Abbrennen 643,9 Grm. Wasser, oder, wenn in Betracht gezogen wird, daß bei diesem Versuch die bei der Detonation des Schiefspulvers in geschlossenem Raum auftretenden brennbaren Gase auch verbrannt wurden, und hierfür eine Berichtigung angebracht wird, richtiger 619,5 Grm. Wasser um 1° erwärmen kann. Die aus dieser Wärmeentwicklung und der spec. Wärme der wesentlichen Verbrennungsproducte des Pulvers sich ergebende Flammentemperatur des Pulvers (die Temperatur, die in der brennenden Masse desselben herrschen würde, wenn keine Wärme durch Strahlung oder Leitung verloren ginge) ergibt sich zu 2993°, und für den Fall, daß das Pulver in einem geschlossenen Raume verbrennt und die Gase sich nicht ausdehnen können, zu 3340°. Der Druck, welchen die festen Zersetzungsproducte des Pulvers durch Dampfbildung bei Temperaturen zwischen 2993 und 3340° ausüben, kann nur ein verschwindend kleiner sein. Weiter berechnen noch Bunsen und Schischkoff, daß ein Pulver von der Zusammensetzung des von ihnen benutzten, welches in einem Geschützlaufe hinter dem Geschosse explodirt und dabei die oben angegebene Zersetzung erleidet, niemals einen Druck auf die Geschützwandung ausüben kann, der eine Höhe von fünfthalbtausend Atmosphären erreicht.

B. Kerl (1) theilte folgende Analysen verschiedener Arten Grubenpulver mit :

(1) Aus d. berg- und hüttenmännischen Zeitung 1857, Nr. 24 in Dingl. pol. J. CXLVI, 224; Chem. Centr. 1858, 62.

Schiefte-  
pulver.

	A	Ba	Bb	Bc	Bd	Be
Salpeter .	66,86	68,12	62,00	63,87	61,94	64,32
Kohle .	20,95	19,18	20,53	18,52	20,04	17,76
Schwefel .	11,75	26,44	15,91	16,24	16,56	16,24
Wasser .	0,93	1,30	1,54	1,35	1,33	1,67
	99,99	100,04	99,98	99,98	99,87	99,99

A Mansfelder Grubenpulver (analysirt von Streng). B Harzer Grubenpulver aus der Lautenthaler Pulvermühle: a grobes und Mittelkorn, stärkste Sorte (Bierwirth); B grobes Gemenge (Bruns); c Mittelkorn (Bruns); d (Kuhle-  
mann); e feinstes Korn (Staub), schwächste Sorte bei der Prüfung mittelst der Stangenprobe (Oberbeck).

Wasserglas.

Ueber die Darstellung von Wasserglas auf nassem Wege (aus Aetzlauge und zerkleinerten Feuer- oder Kieselsteinen unter hohem Druck) und die Anwendung desselben, aus ihm und Sand eine künstliche Steinmasse zu Mühlsteinen, Schleifsteinen, Ornamenten u. a. zu bereiten, machte F. Ransome (1) Mittheilung; Pacinotti und Mabellini (2) über die Vermehrung des spec. Gew. und der Festigkeit, welche Baumaterialien (Steine und Holzarten) durch das Tränken mit Wasserglas erfahren; Kuhlmann (3) über Anwendungen des Wasserglases beim Zeugdruck und beim Malen und Anstreichen mit Wasserfarben; Creuzburg (4) über verbesserte Wasserglasanstriche; Kunheim (5) und Wichgraf (6) über die Anwendung des Wasserglases statt Seife beim Waschen; J. R. Wagner (7) über das Doppelwasserglas (kiesels.

(1) Aus d. Technologiste, April 1857, 357 durch d. Polytechn. Centralbl. 1857, 867 in Dingl. pol. J. CXLV, 289. — (2) Cimento V, 244. — (3) Compt. rend. XLIV, 539; Polytechn. Centralbl. 1857, 725; Dingl. pol. J. CXLV, 60. — (4) Dingl. pol. J. CXLIV, 292. — (5) Aus d. Verhandl. d. Ver. zur Beförd. d. Gewerbf. in Preussen 1856, 118 in Dingl. pol. J. CXLIII, 238. — (6) Aus d. Verhandl. d. Ver. zur Beförd. d. Gewerbf. in Preussen 1857, 130 u. 132 in Dingl. pol. J. CXLV, 315. — (7) Aus d. Würzburger gemeinnütz. Wochenschr. 1857, Nr. 25 in Dingl. pol. J. CXLV, 238.

Kali-Natron) als Ersatzmittel des Borax beim Hartlöthen, Härten und Schweißen von Gußstahl; anderer Vorschläge zur Anwendung des Wasserglases nicht zu erwähnen.

Vicat (1) machte, im Anschluß an frühere Untersuchungen (2), Mittheilung von Versuchen über die Darstellung von Mörtel, der bei Meeresbauten Anwendung finden könne.

Mörtel.

Gräber (3) fand die spec. Wärme glasirter Thonkacheln = 0,149, unglasirter = 0,191. E. Erlenmeyer (4) fand bei Versuchen über die Glasur der ordinären Töpferwaaren, daß sie sehr häufig an kochende verdünnte Essigsäure erhebliche Mengen Blei abgibt, und manchmal noch bei dem zweiten oder dritten Auskochen; Leibl (5) empfahl zur Herstellung bleifreier Glasur auf solcher Waare Eintauchen derselben in Wasserglaslösung und Bestreuen mit, aus Wasserglas und Kalkmilch durch Eindampfen dargestellter Masse. Gentele (6) machte ausführliche Mittheilungen über die Fabrikation des Steinguts in Staffordshire, Ador und E. Abbadie (7) über die Darstellung zinkhaltiger Metallfarben für die Porcellanmalerei.

Thonwaaren.

Versuche zur Bestätigung von Liebig's Ansicht (8) über die Wirkung des Braunsteins beim Glasschmelzen, daß complementär gefärbte Gläser beim Zusammenschmelzen farbloses oder fast farbloses Glas geben, hat C. Kohn (9) veröffentlicht. Ueber Veränderungen des Glases durch Hitze u. a. vgl. S. 164 ff. Ueber Petitjean's Verfah-

Glas.

(1) Compt. rend. XLV, 198. — (2) Jahresber. f. 1855, 862; vgl. Jahresber. f. 1856, 798. — (3) Arch. Pharm. [2] XCI, 157; Chem. Centr. 1857, 819. — (4) Aus d. Mitth. d. Gewerbever. d. Herzogth. Nassau, 1856, 85 in Dingl. pol. J. CXLIV, 390; Chem. Centr. 1857, 888. — (5) Aus Böttger's polytechn. Notizbl. 1857, Nr. 2 in Dingl. pol. J. CXLIII, 817. — (6) Dingl. pol. J. CXLIII, 50 u. 108. — (7) Aus d. London Journ. of arts, Juli 1857, 24 in Dingl. pol. J. CXLV, 447. — (8) Jahresber. f. 1854, 782. — (9) Aus Elsner's chem.-techn. Mitth. d. Jahre 1854-1856 in Dingl. pol. J. CXLIV, 288; Chem. Centr. 1857, 442.

ren zur Versilberung des Glases auf nassem Wege (1) hat Faraday (2) Mittheilung gemacht.

Agricultur-  
chemie.

Ueber das Vermögen der Ackererde, Wasserdampf aus der Luft zu absorbiren, hat Babo (3) Untersuchungen ausgeführt.

Aus den Resultaten einer uns nur auszugsweise (4) bekannt gewordenen Untersuchung, welche Way über Drain- und Regenwasser ausgeführt hat, heben wir Folgendes hervor. Die durch die Ackerkrume im Allgemeinen durchsickernde Menge Wasser könne zu etwa  $\frac{2}{5}$  von der des auffallenden Regenwassers angenommen werden. Das Drainwasser entziehe selbst stark gedüngtem Boden nur unbedeutliche Mengen der wichtigsten Mineralbestandtheile (Kali- und Phosphorsäuresalze), auch nur unerhebliche Mengen Ammoniak, während Stickstoff in Form von Salpetersäure in großen Mengen, namentlich aus stark gedüngtem Boden, mit dem Drainwasser fortgehe. Regenwasser enthalte mehr Ammoniak als Drainwasser, letzteres aber stets mehr Salpetersäure als ersteres.

Dünger und  
Dünger-  
wirkung.

Nach P. Thénard (5) wird die Flüssigkeit von Stalldünger durch Thonerdehydrat entfärbt, während das letztere zu einer braunen, bei Einwirkung von kaltem oder

(1) Jahresber. f. 1856, 801. — (2) Aus d. Notices of the meetings of the R. Instit. of Great Britain VI, 308 in Pogg. Ann. CI, 313; Chem. Centr. 1857, 615; Sill. Am. J. [2] XXIV, 268. — (3) Berichte über d. Verh. d. Gesellsch. f. Beförd. d. Naturw. zu Freiburg i. B. 1857, Nr. 22 u. 23, 409; J. pr. Chem. LXXII, 278; Dingl. pol. J. CXLVII, 386; Chem. Centr. 1858, 208. — (4) Aus Wilda's landwirthschaftl. Centralbl., 5. Jahrg., 14 u. 413 in Chem. Centr. 1857, 677. — (5) Compt. rend. XLIV, 819; Instit. 1857, 138. Das Vermögen des Ackerbodens, dem Dünger organische sowohl als unorganische Substanzen zu entziehen und zurückzuhalten, war schon früher bekannt und untersucht (Jahresber. f. 1850, 649); vgl. auch Chevreul in Compt. rend. XLIV, 887.

Dünger und  
Dünger-  
wirkung.

warmem Wasser sich nicht verändernden Masse wird; ein neutrales Thonerdesalz giebt mit Düngerflüssigkeit sogleich einen schwärzlichen Niederschlag, welcher etwa 5 pC. Stickstoff enthält. Eisenoxyd verhält sich wie Thonerde; doch ist die Verbindung des ersteren mit dem färbenden und nach Thénard's Ansicht wirksamen Bestandtheil der Düngerflüssigkeit weniger beständig. Einfach-kohlens. Kalk entfärbt die Düngerflüssigkeit allmählig, zweifach-kohlens. Kalk sogleich. Thénard schließt, der wirksame Bestandtheil des Düngers werde in der Ackerkrume durch die hier vorhandene Thonerde, das Eisenoxyd und den kohlens. Kalk gebunden und vor dem Wegführen bewahrt, und die so entstandenen Verbindungen geben ihn nur langsam bei allmählicher Zersetzung an die Pflanzen ab. Die Flüssigkeit von frischem Stalldünger werde auch durch Thonerde entfärbt, aber das Filtrat werde an der Luft wieder gebräunt; durch längeres Lagern des Stalldüngers werde erst die darin enthaltene wirksame Substanz so umgewandelt, daß sie durch Thonerde u. s. w. vollständig gebunden werden könne.

Später hat Thénard (1) über diese wirksame Substanz des Düngers mitgetheilt, daß sie hauptsächlich aus einer als Düngersäure (*acide fumique*) bezeichneten stickstoffhaltigen organischen Säure bestehe (neben dieser sei in der Düngerflüssigkeit auch eine in Wasser lösliche, wenig oder keinen Stickstoff enthaltende Säure enthalten). Er fällt diese aus dem wässerigen Auszug von gegohrenem Dünger mittelst Salzsäure, und reinigt sie durch wiederholtes Lösen in Ammoniak, Ausfällen mittelst einer Säure, rasches Auswaschen mit siedendem Wasser und Trocknen im leeren Raum. Getrocknet gleiche sie der Steinkohle; sie löse sich nicht in Wasser, äußerst wenig in Alkohol und in Aether; ihre Zusammensetzung entspreche der For-

(1) Compt. rend. XLIV, 980; Instit. 1857, 166; Dingl. pol. J. CXLVII, 399; Chem. Centr. 1857, 557.



Dünger und  
Dünger-  
wirkung.

mel  $C_{30}H_{15}NO_{11}$ ; sie bilde mit den Alkalien lösliche, mit anderen Basen unlösliche schwarze Salze. Bei Einwirkung von Luft und Wasser auf das Ammoniaksalz, namentlich wenn dieses in Thonboden vertheilt ist, bilde sich eine lösliche Säure. Thénard macht noch einige vorläufige Angaben über die Einwirkung von Chlor auf Düngersäure, wo eine dreifach-gechlorte Säure entstehe, und von Salpetersäure, wo zuerst eine gelbliche harzartige Säure, dann Oxalsäure entstehe.

D. Campbell (1) hat über die Verwerthung der aus den Städten zu entfernenden Verunreinigungen für die Zwecke der Landwirthschaft eingehende Mittheilungen gemacht.

Anderson (2), Bobierre (3) und W. J. Taylor (4) untersuchten verschiedene Arten Guano, W. Wicke (5) und Karmrodt (6) verschiedene Arten s. g. künstlichen Guano's, Mangon (7) Fledermaus-Excremente als Guano-Surrogat. D. Bruce (8) beschrieb ein Verfahren zur Herstellung von Dünger aus thierischen Substanzen (Fischen oder dem Abfall in Schlachthäusern); Runge (9) machte Vorschläge zur Fabrikation eines Düngers, welcher aus mit Schwefelsäure aufgeschlossener Knochenerde und einer Lösung von Wolle in Alkali (Wolle löst sich in mit schwefels. Natron versetzter dünner Kalkmilch bei dem Kochen) unter Zusatz von phosphors. Magnesia-Ammoniak

- (1) Chem. Soc. Qu. J. X, 272; im Ausz. Pharm. J. Trans. XVI, 608; XVII, 28. — (2) Aus d. Journ. of Agric. and Transact. of the Highl. Soc. Nr. 55, 496 in Chem. Centr. 1857, 175. — (3) Compt. rend. XLIV, 1018; J. pr. Chem. LXXII, 177; Chem. Centr. 1857, 444. — (4) Sill. Am. J. [2] XXIV, 177. — (5) Aus Henneberg's Journ. f. Landwirthsch., 5. Jahrg., 29 in Chem. Centr. 1857, 205. — (6) Aus Wilda's landwirthschaftl. Centralbl. 1857, 250 in Chem. Centr. 1857, 778; Dingl. pol. J. CXLVI, 289. — (7) Aus d. Bull. de la Soc. d'Encourag., Oct. 1857, 694 in Chem. Centr. 1858, 367; vgl. Jahresber. f. 1855, 879. — (8) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, Juli 1857, 45 in Dingl. pol. J. CXLV, 899. — (9) Dingl. pol. J. CXLV, 280; Chem. Centr. 1858, 87.

bereitet werden soll. Kraut (1), E. Wolff (2), Grouven (3), Stohmann (4) untersuchten verschiedene Arten von Kunstdünger; speciell über die Benutzung des phosphors. Kalks als Düngemittel, die Verwerthung natürlich vorkommender Massen (5) in dieser Richtung, und die Löslichkeit und Wirkungsweise dieses Düngemittels machten Bobierre (6), Dugléré (7), E. de Beaumont (8), Mande (9), Deherain (10), Boussingault (11), Ville (12) und Meugy (13) Mittheilungen, über phosphors. Kalk aus Knochen L. Mulder (14), und über die Löslichkeit der Knochen in Wasser A. A. Hayes (15). Den s. g. Sodagyps als Düngemittel besprach Stohmann (16), W. Knop (17) die Anwendung des Wasserglases als Körnerdüngung. Die Werthberechnung käuflicher Düngemittel besprach Moser (18). Untersuchungen über den Schlamm der Bäche und Flüsse als Düngungsmittel veröffentlichte Mangon (19).

Dünger und  
Dünger-  
wirkung.

(1) Aus Henneberg's Journ. f. Landwirthsch., 5. Jahrg., 34 u. 35 in Chem. Centr. 1857, 176 u. 206. — (2) Aus d. Württemb. Wochenbl. f. Land- u. Forstwissensch. in N. Jahrb. Pharm. VII, 330. — (3) Aus d. Zeitschr. f. deutsche Landwirth 1857, 223 in Chem. Centr. 1857, 671. — (4) Aus Henneberg's Journ. f. Landwirthsch. 1857, Hft. 8 in Dingl. pol. J. CXLVI, 238. — (5) Ueber solche von den Monks-Islands vgl. Malaguti in Compt. rend. XLV, 84; Instit. 1857, 248; Chem. Centr. 1857, 653. — (6) Compt. rend. XLIII, 473; XLIV, 467; XLV, 167; Payen's Berichte Compt. rend. XLIV, 502, 505; Instit. 1857, 73; Dingl. pol. J. CXLIV, 145. — (7) Compt. rend. XLIV, 97; J. pr. Chem. LXX, 500. — (8) Compt. rend. XLIV, 506; Polytechn. Centralbl. 1857, 767; Chem. Centr. 1857, 658. — (9) Compt. rend. XLIV, 1108; Chem. Centr. 1857, 480. — (10) Compt. rend. XLV, 13; Instit. 1857, 232. — (11) Compt. rend. XLV, 333, 999. — (12) Compt. rend. XLV, 996. — (13) Ann. min. [5] XI, 149. — (14) Aus d. Boeren-Goudmijn 1856, Nr. 7 in Dingl. pol. J. CXLIV, 140. — (15) Aus Edinb. New Phil. Journ. [new series] V, 378 in Chem. Centr. 1857, 446; vgl. Jahresber. f. 1856, 803 f. — (16) Aus Henneberg's Journ. f. Landwirthsch., 5. Jahrg., 96 in Chem. Centr. 1857, 189. — (17) Chem. Centr. 1857, 337; Dingl. pol. J. CXLIV, 399. — (18) Aus Wilda's landwirthschaftl. Centralbl. 1857, 177 in Chem. Centr. 1857, 314. — (19) Compt. rend. XLV, 295; Instit. 1857, 299; Dingl. pol. J. CXLVI, 56.

Pflanzenent-  
wicklung.

Bezüglich der Düngewirkung und der Pflanzenentwicklung überhaupt, namentlich der Aufnahme von Stickstoff, vgl. auch S. 512.

Ebenso, wie hinsichtlich der im Vorstehenden aufgezählten Untersuchungen, müssen wir auch hinsichtlich der folgenden, auf die Ernährung und Entwicklung einzelner Culturpflanzen bezüglichen, auf die Abhandlungen selbst verweisen. Zoeller (1) hat die wichtigsten Nährstoffe für die Cerealien betrachtet, und wie sie nach Beschaffenheit, Maß und Zeit gegeben werden müssen; er bestimmte den Stickstoff- und den Phosphorsäuregehalt der Waizen- und Gerstenpflanze in den verschiedenen Stadien ihrer Entwicklung und unter dem Einflusse verschiedener Düngungsmaterialien, und besprach, in welcher Form die Cerealien den Stickstoff und die Phosphorsäure aufnehmen, und in welcher Menge und mit welchen Mitteln diese Pflanzenbestandtheile den genannten Cerealien in den verschiedenen Entwicklungsperioden dazureichen sind. Vergl. auch S. 640. Corenwinder (2) veröffentlichte eine Untersuchung der Runkelrübe während der zweiten Periode ihres Wachstums; Th. Anderson (3) eine solche über den Einfluß der Zusammensetzung des Bodens auf den rothen Klee.

Unter-  
suchung  
vegetabili-  
scher Nah-  
rungsmittel  
und Futter-  
arten.

Ritthausen (4) untersuchte den Einfluß der Größe und Schwere, sowie starker Düngung auf die Zusammensetzung einiger Rübenarten; Grouven (5) das *Polygonum*

(1) N. Jahrb. Pharm. VII, 81, 145 (von der staatswirthschaftlichen Facultät zu München gekrönte Preisschrift). — (2) Compt. rend. XLV, 964; Dingl. pol. J. CXLVII, 456. — (3) Aus Wilda's landwirthschaftl. Centralbl. 1857, 11 in Chem. Centr. 1857, 948. — (4) Chem. Centr. 1857, 868. — (5) Aus Arnstein's allgem. land- und forstwissensch. Zeitung 1857, Nr. 18 in Chem. Centr. 1857, 687.

*Sieboldii* und vergleichungsweise auch verschiedene Kleearten; J. Pierre (1) den s. g. Heu-Thee und die Veränderungen in der Zusammensetzung des Heu's bei Behandlung desselben mit kaltem oder heißem Wasser. Payen (2) untersuchte den Manioc, die Wurzelknollen von *Jatropha manihot* L. (3). Pratt (4) machte Mittheilungen über die chemische Zusammensetzung des Hafers, das Verhältniß der einzelnen Theile der Pflanze und ihr Ernährungsvermögen, namentlich das der Körner.

Fresenius (5) hat eine Untersuchung der wichtigsten Obstarten veröffentlicht, welche von ihm und unter seiner Leitung in den letzten Jahren ausgeführt wurde. Aus den zerdrückten oder zerriebenen Früchten wurde das Lösliche vom unlöslichen Rückstand durch Auswaschen auf einem Colatorium getrennt. In verschiedenen Portionen des ersteren wurde der Gehalt an Trockensubstanz, Aschenbestandtheilen, Zucker (mittels Fehling'scher Lösung von Kupferoxyd-Natron), freier Säure (durch Titriren mit Aetznatron) und eiweißartigen Substanzen (durch Ermittlung des Stickstoffgehalts und die Annahme, daß 15,5 Th. Stick-

Obst.

(1) Compt. rend. XLIV, 698; Dingl. pol. J. CXLV, 311; Chem. Centr. 1857, 460. — (2) Compt. rend. XLIV, 401; Instit. 1857, 74; J. pr. Chem. LXXI, 175. — (3) In einem ganzen Knollen wurden gefunden 36,79 pC. Trockensubstanz und hierin 21,00 direct durch Reiben und Sieben ausziehbares Stärkmehl, 6,05 durch Schwefelsäure zu Dextrin und Krümelzucker umgewandeltes Stärkmehl, 7,70 in reinem Wasser lösliche Substanzen, 1,59 Cellulose, Pectose, Pectinsäure, Kieselsäure, fette Substanzen. Ein geschälter Knollen ergab 32,35 pC. Trockensubstanz und darin 23,10 Stärkmehl, 5,53 Zucker, Gummi und Aehnliches, 1,17 stickstoffhaltige Substanzen (mit 0,18 Stickstoff), 1,50 Cellulose, Pectose und Pectinsäure, 0,40 fette Substanzen und flüchtiges Oel, 0,65 Asche. In der giftigen Varietät des Manioc wurde Blausäure gefunden. — (4) Aus Wilda's landwirthschaftl. Centralbl., 5. Jahrg., 169 in Dingl. pol. J. CXLVI, 887; Chem. Centr. 1857, 681. — (5) Ann. Ch. Pharm. CI, 219; im Auss. Chem. Centr. 1857, 241; J. pharm. [3] XXXII, 234. Eine Untersuchung verschiedener Aepfelsorten von Fresenius vgl. auch in Chem. Centr. 1857, 150, im Auss. aus d. Zeitschr. f. deutsche Landwirthe 1857, 47.

Obst.

stoff 100 Th. solcher Substanzen entsprechen) ermittelt. Das Unlösliche wurde bei 100° getrocknet gewogen und der Aschengehalt bestimmt; wo möglich wurde das Gewicht der Kerne oder Steine besonders ermittelt, und in einer besonders bereiteten Portion des Unlöslichen durch längeres Digeriren mit sehr verdünnter Schwefelsäure und Bestimmung, wieviel so noch sich löste, der Gehalt an unlöslichen Pectinsubstanzen annähernd zu ermitteln gesucht.

In der anliegenden Tabelle bedeutet *Zucker* : Krümel- und Fruchtzucker; *fr. Säure* : die freie Säure, ausgedrückt als Aepfelsäurehydrat; *Eiweißsubst.* : eiweißartige Substanzen; *Pectinsubst. u. a.* : lösliche Pectinsubstanzen, Gummi, Farbstoff, suspendirte Fette, gebundene organische Säuren; *Asche* : Aschenbestandtheile (die Aschenbestandtheile des Unlöslichen sind schon im Gewicht der Kerne, Schalen u. s. w. einbegriffen, und deshalb eingeklammert beigelegt); *Schalen u. a.* : Schalen und Cellulose. Für jede Frucht ist in den Bemerkungen noch angegeben das Jahr und der Name des sie untersuchenden Chemikers.

Bezüglich Fresenius' Betrachtungen über den Character der Obstarten als Nahrungsmittel, und wie im Allgemeinen und bei den einzelnen Obstarten der Wohlgeschmack durch die Zusammensetzung bedingt ist, müssen wir auf die Abhandlung verweisen.

Getreide u. a.  
Samen.

W. Mayer (1) hat umfassende Untersuchungen über das Verhältniß der Phosphorsäure zu dem Stickstoff in einigen Samen ausgeführt. Bezüglich des seinem Verfahrens bei der Aschenanalyse Eigenthümlichen ist bereits S. 582 ff. berichtet worden; die Resultate geben wir im Folgenden.

Die untersuchten Samen stammten von Schleißheim in Oberbayern (Isargerölle im Untergrund, sonst Kalkboden mit sehr seichter Krume), Mönchshofen in Niederbayern (Lehm, Donaualluvion), Brennborg in der Oberpfalz (kalkhaltiger Lehm, Producte der Verwitterung von Granit und Gneiß), Illerfeld in Schwaben, Geisfeld, Litzendorf und Tiefenellers in Oberfranken (Jura), Triesdorf in Mittelfranken (sandiger Lehm und

(1) Ann. Ch. Pharm. CI, 129; im Auss. J. pr. Chem. LXX, 491; Chem. Centr. 1857, 889; aus d. Schweiz. polytechn. Zeitschr. 1857, II, 59 in Dingl. pol. J. CXLVI, 59; Ann. ch. phys. [8] L, 185.

Zu S. 636 gehörig.

13	14	15	16	17	18a	18b	19
4,444	5,780	9,192	13,780	10,590	13,52	15,14	19,24
1,188	1,341	1,860	1,020	0,820	0,71	0,50	0,66
0,510	0,794	0,394	0,832	0,622	4,07	8,46	2,95
1,444	0,555	2,031	0,498	0,220			
0,414	0,858	0,566	0,360	0,377			
8,000	9,328	14,043	16,490	12,629	18,30	19,10	22,93
5,210	12,864	0,905	2,592	1,770	—	—	—
0,384	0,256	0,345	0,941	0,750	—	—	—
(0,074)	(0,550)	(0,089)	(0,117)	(0,077)	—	—	—
5,594	13,120	1,250	3,533	2,520	5,66	6,52	—
86,406	77,552	84,707	79,997	84,870	76,04	74,38	—
37b	37c	38	39	40	41	42a	42b
5,96	6,83	7,58	7,61	8,98	10,36	7,000	7,940
0,39	0,85	1,04	0,61	1,01	0,48	0,074	8pur
0,52	0,45	0,22	6,85	3,35	5,11	0,260	0,237
7,61	6,47	2,72				8,281	4,409
0,22	0,36	0,44				0,285	0,284
4,70	14,96	12,00	15,07	13,34	15,95	10,900	12,870
0,07	1,95	0,38	—	—	—	0,390	8,518
0,71		1,42	—	—	—	8,420	
0,49		1,16	—	—	—	1,340	
0,06		(0,03)	—	—	—	(0,050)	
3,27	3,00	2,96	2,44	4,53	2,18	5,150	4,123
2,03	82,04	85,04	82,49	82,13	81,87	88,950	83,007

5, Vigelius), 31) sehr süsse itallänische (1855, Vigelius). —  
 32) schöne, ziemlich große (1854, Sicherer), 33) sehr wohlgeschme-  
 (1855, März), 34) kleine (1855, Brünig). — Pfirsiche : 35) große  
 34, Neubauer), 36) ähnliche Sorte (1855, Lenssen). — Äpfel :  
 sche ReINETTE (a 1853 Remy; b 1854, Lenssen; c 1855, Bethe;  
 von demselben Baume), 38) weißer Tafelapfel (1854, Dietze);  
 (1853, Remy), 40) weißer Matapfel (1853, Remy), 41) englische  
 süße (1853, Remy). — Birnen : 42) süsse Rothbirne (a 1854,  
 1855, Seelheim).



Lehm), Gelchsheim in Unterfranken (fetter Thon), Gerhardsbrunn und Getreide u. a. Martinshöhe in der Rheinpfalz, und aus dem Garten des landwirtschaftlichen Vereins in München. Der Wassergehalt ist für lufttrockene Substanz, der Gehalt an Stickstoff, Phosphorsäure und Asche für bei 100° getrocknete angegeben.

Lufttr.	Getr. Substanz				Lufttr.	Getr. Substanz				Lufttr.	Getr. Substanz			
	HO	PO <sub>5</sub>	N	Asche		HO	PO <sub>5</sub>	N	Asche		HO	PO <sub>5</sub>	N	Asche
1	14,16	1,014	2,88	—	12	13,47	1,185	2,29	2,19	23	13,16	1,129	2,15	—
2	13,61	1,086	2,21	2,22	13	14,83	1,053	1,93	—	24	13,77	1,176	2,20	2,69
3	13,86	1,044	2,37	2,05	14	12,43	1,163	2,31	—	25	12,36	1,081	1,96	—
4	11,77	1,005	2,32	—	15	13,16	1,156	2,31	2,04	26	13,94	1,048	1,90	—
5	14,19	1,004	2,18	—	16	13,10	1,149	2,26	—	27	13,71	1,045	1,95	—
6	14,24	1,019	2,19	—	17	13,83	1,125	2,32	—	28	12,51	1,017	1,95	—
7	13,12	0,998	2,25	—	18	13,68	1,060	2,18	—	29	10,75	0,971	1,94	—
8	14,06	0,999	2,14	—	19	11,04	1,027	2,24	1,89	30	13,24	0,930	1,92	—
9	13,59	0,991	2,36	—	20	10,97	1,009	2,21	—	31	13,02	0,927	1,83	2,68
10	14,31	0,931	1,96	—	21	13,11	0,997	2,18	—	32	14,02	0,912	1,96	2,79
11	13,74	0,903	1,91	2,07	22	13,39	0,935	2,01	2,86					

Roggen : 1) Sommerroggen von Schleifsheim; Winterroggen von 2) Schleifsheim, 3) Brennb- berg, 4) Mönchshofen, 5) Tiefenellern, 6) Geisfeld, 7) Gelchsheim, 8) Gerhardsbrunn, 9) Iller- feld, 10) Litzendorf, 11) Triesdorf. — Weizen : 12) Sommerweizen von Schleifsheim, 13) ar- nautischer Weizen daher; Winterweizen von 14) Triesdorf, 15) Gelchsheim, 16) Triesdorf (fast rein weißer Winterweizen), 17) Geisfeld, 18) Litzendorf, 19) Mönchshofen (vor der völligen Reife geschnitten), 20) ebendaher, 21) Martinshöhe, 22) Brennb- berg. — Gerste : 23) vierzeilige von Schleifsheim; zweizeilige von 24) Schleifsheim, 25) Gerhardsbrunn, 26) Litzendorf, 27) Geis- feld, 28) Illerfeld, 29) Mönchshofen, 30) Gelchsheim, 31) Brennb- berg, 32) Triesdorf.

Lufttr.	Getr. Substanz				Lufttr.	Getr. Substanz				Lufttr.	Getr. Substanz			
	HO	PO <sub>5</sub>	N	Asche		HO	PO <sub>5</sub>	N	Asche		HO	PO <sub>5</sub>	N	Asche
33	13,13	0,965	1,80	3,64	42	13,79	1,153	2,38	—	51	12,49	1,469	5,06	—
34	11,79	0,931	1,89	3,59	43	13,58	1,148	2,30	—	52	11,84	1,288	4,82	—
35	13,62	0,900	1,92	—	44	12,56	1,138	2,64	—	53	14,57	1,040	4,00	—
36	12,81	0,879	1,68	—	45	13,88	0,860	1,81	—	54	12,94	0,913	1,74	—
37	13,14	0,869	1,82	—	46	9,58	1,458	4,87	3,45	55	13,29	0,200	2,01	0,58
38	12,36	0,861	1,78	3,01	47	8,99	1,408	4,81	—	56	13,05	0,485	2,19	1,29
39	13,86	0,833	1,86	—	48	13,62	1,025	4,25	2,91	57	13,61	0,249	2,44	0,68
40	16,40	0,845	1,54	—	49	10,12	1,189	3,73	—	58	13,59	2,820	4,32	5,72
41	13,81	0,801	1,63	—	50	9,41	1,054	3,49	—					

Hafer von 33) Triesdorf, 34) Illerfeld, 35) Gerhardsbrunn, 36) Litzendorf, 37) Schleifs- heim, 38) Brennb- berg, 39) Geisfeld, 40) Gelchsheim, 41) Tiefenellern. — Emmer & 42) Sommer- emmer von Schleifsheim, 43) Winteremmer daher. — Spelz : 44) Winterspelz von Illerfeld, 45) von Schleifsheim. — Erbsen : 46) Ausläßerbsen aus dem Garten, 47) böhmische Feld- erbsen daher, 48) Felderbsen von Schleifsheim. — Bohnen : 49) Zwergbohnen aus dem Garten, 50) Zierstangenbohnen daher, 51) Magazanbohnen von Schleifsheim, 52) solche von Püttmes. — 53) Wicken von Schleifsheim. — 54) Mais von Schleifsheim. — 55) Superfeines Weizenmehl, 56) ordinäres. 57) Suppengries aus Weizen. 58) Grobe Weizenkleie.



Getreide u. a.  
Samen.

Auf 1 Th. Phosphorsäure sind enthalten an Stickstoff: im Roggen 2,0 bis 2,4 (im Mittel 2,2), im Waizen 1,8 bis 2,2 (2,0), in der Gerste 1,8 bis 2,1 (1,9), im Hafer 1,8 bis 2,2 (2,0), im Emmer 2,0 bis 2,1, im Spelz 2,1 bis 2,3, in Erbsen 3,8 bis 4,1, in Bohnen 3,1 bis 3,7, in Wicken 3,8, in Mais 1,9, in feinem Waizenmehl 10,1, in ordinärem 4,5, in Gries aus Waizen 9,8, in Waizenkleie 1,5.

Mayer leitet aus diesen Untersuchungen und aus den durch andere Forscher, deren Arbeiten er discutirt, bereits früher festgestellten Thatsachen folgende Resultate ab. Der Gehalt der Getreidekörner an Wasser ist sehr constant, auch wenn dieselben unter den verschiedensten klimatischen und Bodenverhältnissen gewachsen sind. Verhältnissmässig nicht so constant ist der Gehalt derselben an Phosphorsäure und an Stickstoff, welcher in bestimmten, ziemlich engen Grenzen schwankt. (Viele, namentlich durch ältere Analysen ergebene Abweichungen hiervon betrachtet Mayer als auf mangelhaften Methoden der Einäscherung und der Analyse beruhend.) Der Aschengehalt der von den Spelzen befreiten Getreidearten variirt ebenfalls innerhalb enger Grenzen; beim ungeschälten Getreide sind die Schwankungen gröfser, weil der Aschengehalt wesentlich abhängt von dem Gewichtsverhältniss der Spelze zur Frucht. Die verschiedenen, von einer und derselben Frucht gemahlten Mehlsorten enthalten, je weifser und feiner sie sind, um so weniger Stickstoff, um so weniger Salze und in diesen um so weniger phosphors. Verbindungen; sie haben als plastisches Nahrungsmittel geringeren Werth als die s. g. geringeren Sorten. Die Kleie von Getreide ohne Spelzen enthält eine sehr grofse Menge von Stickstoff und von Salzen; die Asche derselben besteht gröfstentheils aus phosphors. Verbindungen und enthält nur wenig Kieselsäure, sie unterscheidet sich dadurch wesentlich von der Asche der Spelzen; die Kleie ist als höchst werthvolles Nahrungsmittel zu betrachten. Die Früchte der Leguminosen enthalten mehr Stickstoff und meist mehr Phosphorsäure, als die der Getreidearten. Die Asche der Getreidekörner enthält die Phosphorsäure als zweibasisch-, die der Legumi-

nosen als dreibasisch-phosphors. Salze (doch ist in den un- Getreide u. a. Samen. veraschten Früchten der Leguminosen die Phosphorsäure wohl in derselben Modification, wie in den Getreidekörnern enthalten). Die Existenz der Eiweißstoffe ist bedingt durch die Gegenwart der phosphors. Verbindungen; zwischen den Eiweißstoffen und der Phosphorsäure bestehen bestimmte Verhältnisse, in der Art, daß mit der Zunahme der Menge der ersteren auch die der letzteren proportional wächst (1). Diefes Verhältniß ist für jeden der Eiweißstoffe (das lösliche Pflanzeiweiß, das Legumin, den Kleber) ein anderes; die Früchte der Leguminosen, in welchen hauptsächlich Legumin mit löslichem Eiweiß vorkommt, enthalten auf dieselbe Menge Phosphorsäure  $1\frac{1}{2}$ - bis 2 mal so viel Stickstoff, als die Getreidekörner, deren Eiweißkörper vorzugsweise aus Kleber mit wenig löslichem Eiweiß bestehen. Wenn einer dieser Eiweißkörper im Samen derselben Pflanzenart und Varietät in größerer oder geringerer Menge durch einen anderen vertreten ist, wie Millon (2) dies z. B. für Weizen gezeigt hat, so wird dadurch natürlich das Verhältniß des Stickstoffs zur Phosphorsäure abgeändert. In den Getreidekörnern scheint das lösliche Eiweiß vorzugsweise in dem mittleren, stärkmehltreichen Theil enthalten zu sein, während die äußeren Theile des Samens die größte Menge von Kleber und mit diesem die größte Menge von Phosphorsäure enthalten. Aus der Gesamtmenge der Asche einer Frucht kann man nur sehr bedingt auf den Gehalt der letzteren an Stickstoff schließen, weil die Asche neben den Bestandtheilen, die zum Stickstoff, respect. zu den Eiweißstoffen in unmittelbarer Beziehung stehen, auch solche enthält, bei welchen dies nicht der Fall ist, und weil sich die Basen, mindestens bis zu einem gewissen Grade, vertreten können. Aus dem Schwefelsäuregehalt der Aschen,

(1) Boussingault (Ann. ch. phys. [3] L, 479) bemerkt, daß er eine solche Beziehung schon früher wahrgenommen. — (2) Jahresber. f. 1854, 789 f.

Getreide u. a.  
Samen.

bereitet nach den bisher üblichen Methoden, kann kein Schlufs auf den Schwefelgehalt der organischen Substanz gezogen werden, aus welcher die Asche erhalten wurde (1).

Eine ausführliche, auf umfassende Versuchsreihen gestützte Untersuchung von Lawes und Gilbert (2) über den Ertrag an Waizen, die Zusammensetzung der Körner und des Strohs (namentlich der ersteren) in verschiedenen Jahren und unter dem Einflusse verschiedenartiger Düngung, sowie über die Ausgiebigkeit dieser Weizensorten an Mehl und Kleie bei dem Mahlen und die Zusammensetzung dieser Producte, läßt keinen den Grenzen dieses Berichtes sich einpassenden Auszug zu; wir müssen auf die Abhandlung verweisen.

Brod.

Lawes und Gilbert (3) haben ferner eine Tabelle berechnet, welche die Zusammensetzung von Weizenbrod, je nach der aus einem gewissen Gewichte Mehl hervorgebrachten Menge Brod und je nach der Zusammensetzung des Mehls, geben soll. Versuche, welche Mège-Mouriès' Verfahren der Brodbereitung (4) als vortheilhaft bestätigten, hat Lüdersdorff (5) mitgetheilt. Ueber Brodfabriken mit continuirlichem Betrieb und möglichst zweckmäßiger Benutzung der abgehenden Wärme hat C. Schinz (6) geschrieben. E. A. Hadow (7) hat die verschiedenen Verfahren, Alaun in Brod nachzuweisen, besprochen und angegeben, daß sich dieser Zusatz leicht erkennen lasse durch die intensivere Färbung, welche solches Brod in frisch bereitetem verdünntem Campecheholz-Absud annimmt.

(1) Vgl. S. 584. — (2) Chem. Soc. Qu. J. X, 1; Anzeige der Untersuchung Chem. Gaz. 1857, 194; Pharm. J. Trans. XVI, 561. — (3) Chem. Soc. Qu. J. X, 269; aus Wilda's landwirthschaftl. Centralbl., 5. Jahrg., 171 in Chem. Centr. 1857, 675. — (4) Jahresber. f. 1856, 809 ff. — (5) Aus d. Verhandl. d. Ver. zur Beförd. d. Gewerbß. in Preussen, 1857, 132 in Dingl. pol. J. CXLV, 816. — (6) Dingl. pol. J. CXLIV, 295. — (7) Chem. Soc. Qu. J. X, 103; Pharm. J. Trans. XVII, 237; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 378.

Renner (1) machte Mittheilungen über die Untersuchung der in den Zuckerfabriken angewendeten Knochenkohle bezüglich ihres Kalkgehalts; Bobierre (2) über den Sandgehalt von Thierknochen, die zur Fabrikation von Thierkohle aus den La Plata-Staaten bezogen waren, und (3) über einige beim Raffiniren des Zuckers mit Blut und Knochenkohle beobachtete Thatsachen. Ueber ein Verfahren Oxland's, bei der Zuckerraffinerie saure phosphors. Thonerde mit Knochenkohle an der Stelle von Blut anzuwenden, gab Daubeny (4) einige Auskunft; Basset (5) beschrieb Versuche, die nach einem von Garcia entdeckten Verfahren angestellt waren: zur Läuterung des Zuckers und namentlich zur Beseitigung des in dem Saft gebliebenen Kalks, nach der Anwendung des letzteren, Seifen anzuwenden. Ueber die Anwendung des Thonerdehydrats (6) als Entfärbungsmittel bei der Zuckerfabrikation machten Mène (7) und Cefsner u. Kletzinsky (8) Mittheilungen.

Zuckerfabrikation.

Die Zusammensetzung einiger Sorten württembergischer Weine von verschiedenen Jahrgängen untersuchte P. Bronner (9), Bazan (10) die einiger spanischen Weine. Ueber gegypste Weine schrieb Hugounenq (11), Petiot (12) über Weinbereitung mit Zusatz von Zucker und Wasser

Wein.

(1) Dingl. pol. J. CXLIV, 369; Chem. Centr. 1857, 610. — (2) Compt. rend. XLV, 485; Dingl. pol. J. CXLVI, 306. — (3) Compt. rend. XLV, 596; Dingl. pol. J. CXLVI, 807. — (4) Pharm. J. Trans. XVII, 220; Instit. 1858, 16. — (5) Compt. rend. XLV, 1097; Instit. 1858, 3; Dingl. pol. J. CXLVII, 129. — (6) Die bereits früher von Howard vorgeschlagen war (Dingl. pol. J. XIX, 384). — (7) J. chim. méd. [4] III, 678; Dingl. pol. J. CXLVI, 309. — (8) Aus Böttger's polytechn. Notizbl. 1857, Nr. 28 in Dingl. pol. J. CXLVI, 376; Chem. Centr. 1858, 38. — (9) Ann. Ch. Pharm. CIV, 55; aus d. Württemb. Wochenbl. f. Land- u. Forstwirthsch. 1857, Beilage 18 in Dingl. pol. J. CXLVI, 144; Chem. Centr. 1857, 785. — (10) J. chim. méd. [4] III, 405. — (11) J. pharm. [3] XXXI, 262; Dingl. pol. J. CXLVI, 149; vgl. auch J. chim. méd. [4] III, 134. — (12) Aus d. Bull. de la Soc. d'Encourag., August 1857, 559 in Dingl. pol. J. CXLVII, 61.

zu dem Most oder zu den Trestern, R. B. Günther (1) über Weinverderbniss, Weinfälschung und künstliche Wein-fabrikation; Ville (2) veröffentlichte Untersuchungen über die in unverfälschtem und in verfälschtem Wein enthaltenen unorganischen Substanzen.

**Apfelwein.**

H. Rousseau (3) untersuchte die Zusammensetzung einer Anzahl Proben von Apfelwein aus der Bretagne.

**Kaffee.**

A. Vogel d. j. (4) fand in lufttrockenen ungerösteten Kaffeebohnen 6,5, in gerösteten (nach 24 stündigem Stehen an der Luft) 5 pC. Wasser; in ungebranntem Kaffee 3,4 u. 3,5 pC. Asche (darin 80 pC. Lösliches), in frisch gebranntem 4,0 u. 4,1 pC. Asche (darin 75 pC. Lösliches), in dem bei einmaligem Extrahiren des gebrannten Kaffee's mit siedendem Wasser gebliebenen Rückstand 1,8 u. 2,0 pC. Asche (darin 14 pC. Lösliches), in dem vollständig 'erschöpften Satz 1,2 u. 1,3 pC. Asche (darin 11,3 pC. Lösliches). Ungebrannte gepulverte Kaffeebohnen gaben an siedendes Wasser 25, geröstete 39 pC. lösliche Bestandtheile ab. Benzol entzieht dem Kaffee Fett und, bei dem Verdunsten der Lösung auskrystallisirendes, Caffein (5).

**Trinkwasser.**

Guinier (6) beschrieb für das Reinigen von Wasser und anderen Flüssigkeiten eine neue Art von Kohlefiltern; J. Schlumberger (7) beschrieb Bernard's Verfahren, Wasser durch Filtriren durch präparirte Scherwolle klar zu machen.

Medlock (8) hat die Einwirkung des Brunnen- und Flufswassers auf Blei einer erneuten Untersuchung unter-

(1) Schmidt's Jahrb. d. ges. Med. XCIII, 112. — (2) Ann. min. [5] XII, 629. — (3) J. chim. méd. [4] III, 321. — (4) N. Jahrb. Pharm. VIII, 198; Instit. 1858, 164. — (5) Ueber die Ausziehung des Caffeins mittelst Benzol machte Vogel noch Mittheilungen im Kunst- u. Gewerbebl. f. Bayern 1858, 27; Dingl. pol. J. CXLVII, 395; Chem. Centr. 1858, 367. — (6) Aus Armengaud's Génie industriel, August 1857, 90 in Dingl. pol. J. CXLVI, 412. — (7) Aus d. Bull. de la Soc. industr. de Mulhouse 1857, Nr. 141 in Dingl. pol. J. CXLVII, 60. — (8) Phil. Mag. [4] XIV, 202; im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 277; Dingl. pol. J. CXLIV, 284; J. pharm. [8] XXXIII, 287; Arch. ph. nat. XXXVI, 354.

worfen. Dafs in solches Wasser bei der Leitung durch <sup>Trinkwasser.</sup> Bleiröhren Blei übergehen kann, beruht nach ihm namentlich auf dem Gehalt des Wassers an stickstoffhaltigen organischen Substanzen, aus welchen sich Ammoniak bildet, das in salpetrige Säure übergeht (ein Gehalt an salpetriger Säure sei im Themsewasser nachweisbar enthalten); das salpetrige Ammoniak greife das Blei an, unter Bildung von neutralem und dann von basischem salpetrigem Bleioxyd, das durch vorhandene Kohlensäure zu kohlensäure- und neutralem salpetrigem Bleioxyd zersetzt werde, welches letztere dann die Einwirkung auf das Blei wieder fortsetze. Medlock kommt zu den Resultaten: die Einwirkung des Wassers auf Blei beruhe allein auf der Anwesenheit von salpetriger und Salpetersäure, die aus den im Wasser enthaltenen organischen Substanzen und Ammoniak entstehen; Wasser, welches weder diese Säuren, noch Körper welche sie bilden können, enthält, sei ohne Einwirkung auf Blei und könne durch Bleiröhren geleitet und in bleiernen Behältern aufbewahrt werden; Gegenwart von Kohlensäure sei in so fern günstig, als sie aus dem bei Anwesenheit jener Säuren sich bildenden basischen Bleisalz den grössten Theil des Blei's ausfalle und nur wenig neutrales Salz in Lösung lasse. — In einer späteren Abhandlung (1) untersuchte Medlock das Verhalten von Brunnen- und Flußwasser gegen Eisen. Er fand, dafs unreines Wasser bei längerer Berührung mit einer grofsen Oberfläche von Eisen den Gehalt an organischer Substanz fast vollständig verliert. Er ist der Ansicht, das Eisen bewirke Bildung von salpetriger Säure aus dem Stickstoffgehalt der vorhandenen organischen Substanz oder des Ammoniaks, und die salpetrige Säure wiederum oxydire die vorhandene faulende oder fäulnisfähige Substanz. Ein hierauf gegründetes Verfahren

(1) Phil. Mag. [4] XV, 48; im Ausz. Arch. ph. nat. [nouv. pér.] I, 378.

zum Reinigen des Wassers hat Medlock sich in England patentiren lassen (1).

Brenn-  
stoffe.

Verschiedene österreichische Stein- und Braunkohlen wurden von C. v. Hauer (2) untersucht, die Steinkohlen Sachsens von W. Stein (3), die in Paris und im nördlichen Frankreich zur Verwendung kommenden fossilen Brennstoffe von Marsilly (4), fossile Brennstoffe Algiers von Marigny (5) und Vatonne (6). Ueber die Vercoakung der Steinkohlen hat Pieczonka (7) seine Erfahrungen mitgetheilt; Stölzel (8) hat eine aschenreiche Coakssorte untersucht und die Bestimmungen des Brennwerths nach Berthier's Methode und nach der organischen Analyse verglichen.

Beleuch-  
tungs-  
stoffe.  
Leuchtgas.

E. Kopp (9) hat ein Verfahren zur ununterbrochenen Darstellung von Leuchtgas vorgeschlagen; Lissajous (10) hat über Lacarrière's Apparat berichtet, Leuchtgas zur Vergrößerung der Leuchtkraft desselben mit einem flüssigen Kohlenwasserstoff zu sättigen.

(1) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, October 1857, 313 in Dingl. pol. J. CXLVI, 228. — (2) Jahrb. d. k. k. geolog. Reichsanstalt 1856, Hft. 4, 805 ff.; ferner 1857, Hft. 1, 151 ff., Hft. 2, 361 ff., Hft. 3, 612 ff. — (3) Aus d. Mitth. des Hannover'schen Gewerbever. 1857, 152 in Dingl. pol. J. CXLVI, 68; Chem. Centr. 1857, 643. — (4) Ann. min. [5] XII, 347; Bericht von Pelouze Compt. rend. XLVI, 882; Instit. 1856, 167. — (5) Ann. min. [5] XI, 673; XII, 686. — (6) Ann. min. [5] XII, 686. — (7) Dingl. pol. J. CXLIII, 195. — (8) Dingl. pol. J. CXLVI, 188; Chem. Centr. 1857, 893. — (9) Aus d. Technologiste, October 1856 durch d. Schweiz. polytechn. Zeitschr. 1857, II, 57 in Dingl. pol. J. CXLV, 236. — (10) Aus d. Bull. de la Soc. d'Encourag., Mai 1857, 271 in Dingl. pol. J. CXLV, 208.

Ueber die Gewinnung fester und flüssiger Destillations-  
 producte, die namentlich zur Beleuchtung dienen, aus fos-  
 silen Substanzen sind auch 1857 zahlreiche Aufsätze veröf-  
 fentlicht worden, die wir hier nur kurz aufzählen können.  
 Die Darstellung und Reinigung solcher Producte besprach  
 namentlich Vohl (1). Ueber die Ausgiebigkeit verschie-  
 dener Kohlsorten an leichten und schweren Oelen, Pa-  
 raffinmasse u. a. machten B. Hübner und R. Vörkel (2)  
 Mittheilung; Vohl (3) gab eine Uebersicht, wieviel an  
 flüchtigen Beleuchtungstoffen aus verschiedenen bituminö-  
 sen u. a. Fossilien gewonnen werden kann; eben solche  
 Uebersichten veröffentlichten P. Wagenmann (4) und C.  
 Müller (5). Th. Engelbach (6) gab eine allgemeine  
 Betrachtung der Destillationsproducte fossiler u. a. Substan-  
 zen als Beleuchtungsmittel und untersuchte speciell die  
 Destillationsproducte des bituminösen Sandes von Heide in  
 Holstein. B. Hübner (7) machte Mittheilung über die fa-  
 brikmäßige Verarbeitung der Braunkohlen auf Photogen,  
 Paraffin u. a.; Vohl über die Ausbeute an solchen Pro-  
 ducten aus Braunkohlen von der Rhön (8), aus Torf von  
 Rostockina in Rußland (9) und aus württembergischem  
 Posidonienschiefer (10). Die Leuchtkraft von Schieferölen  
 untersuchte Orth (11).

Paraffin u. a.  
 Kohlenwas-  
 serstoffe zur  
 Beleuchtung.

Einen Apparat, Oel durch Behandlung mit Schwefel-  
 säure, Beseitigung der Säure mittelst kalkhaltigen Wassers,  
 Filtriren des Oels durch Aetzkalk oder Magnesia und dann

Oel; Talg;  
 Stearinsäure.

(1) Ann. Ch. Pharm. CIII, 288. — (2) Dingl. pol. J. CXLIII, 148;  
 Chem. Centr. 1857, 180. — (3) Dingl. pol. J. CXLV, 51. — (4) Dingl.  
 pol. J. CXLV, 309; Chem. Centr. 1857, 691. — (5) Dingl. pol. J.  
 CXLVI, 210; Chem. Centr. 1858, 47. — (6) Ann. Ch. Pharm. CIII, 1;  
 im Ausz. J. pr. Chem. LXXII, 174; Chem. Centr. 1857, 821. —  
 (7) Dingl. pol. J. CXLVI, 211, 418. — (8) Dingl. pol. J. CXLIII, 868.  
 — (9) Dingl. pol. J. CXLIV, 444; Chem. Centr. 1857, 595. — (10) Dingl.  
 pol. J. CXLV, 47. — (11) Aus d. Württemb. Gewerbebl. 1857, Nr. 20  
 in Dingl. pol. J. CXLIV, 898.



Oel; Talg;  
Stearinsäure.

durch Oelkuchenmasse zu raffiniren, hat Cockkeni-  
feck (1) beschrieben. Jünнемann (2) beschrieb ein  
Verfahren, eine zu guten Kerzen geeignete Masse darzu-  
stellen durch Behandeln der aus Talg abgeschiedenen fet-  
ten Säuren mit Untersalpetersäure haltender Salpetersäure  
und Destilliren mit überhitztem Wasserdampf. J. R. Wag-  
ner (3) machte den Vorschlag, bei der Stearinfabrikation  
statt des Kalks zur Verseifung des Fettes Schwefelbaryum  
anzuwenden, welches in Wasser gelöst durch sein Zerfal-  
len zu Barythydrat und Schwefelwasserstoff-Schwefelbaryum  
kräftiger als Kalk wirke, und mit der Stearinfabrikation die  
von gefällttem schwefels. Baryt (Permanentweifs) oder essigs.  
Baryt zu verbinden.

Gerberei.  
Leder.

Stenhouse (4) fand, dafs bei dem Kochen der dünneren  
Arten von gewöhnlichem Leder, zerkleinertem s. g. Oberleder,  
mit 15 pC. Kalkhydrat und viel Wasser unter einem Druck  
von 2 Atmosphären das Leder fast vollständig zersetzt wird,  
die Gerbsäure sich mit dem Kalk verbindet und eine Leim-

(1) Aus d. Repert. of Patent-Inventions, März 1857, 188 in  
Dingl. pol. J. CXLV, 19. Brunner (aus d. Berner Mitth., December  
1857, Nr. 402 in Dingl. pol. J. CXLVII, 135; Chem. Centr. 1858,  
832) giebt für die Entfärbung fetter Oele das Verfahren an, das  
Oel mit Wasser, das mit Gummi oder Stärkekleister dickflüssiger  
gemacht ist, zur Emulsion anzurühren, diese mit gut ausgeglühter,  
gröblich zerstoßener, staubfreier Holzkohle (2 Th. auf 1 Th. Oel)  
gut durchzuarbeiten, die taigartige Masse bei einer 100° nicht über-  
steigenden Temperatur zur Trockene zu bringen, aus dem Rückstand  
das Oel in der Kälte mit Aether auszuziehen, und aus dem Auszug den  
Aether im Wasserbad abzudestilliren. Olivenöl und Nußöl wurden so  
vollkommen entfärbt. Auf Oel, welches nicht in Emulsion gebracht  
wurde, wirkte Kohle nicht ein. — (2) Aus d. polytechn. Notizbl. 1857,  
Nr. 20 in Chem. Centr. 1858, 118; Dingl. pol. J. CXLVI, 156. —  
(3) Dingl. pol. J. CXLIII, 182; J. pr. Chem. LXX, 127. — (4) Pharm.  
J. Trans. XVII, 119; Ann. Ch. Pharm. CIV, 239; im Ausz. Dingl. pol.  
J. CXLVII, 70; J. pr. Chem. LXXIII, 185; Chem. Centr. 1858, 224.

lösung entsteht, die abgedampft einen guten Leim giebt. Aus solchem Leder wurden 15 bis 36, durchschnittlich 25 pC. Leim erhalten. Dickeres Leder, s. g. Sohlleder und ähnliches, gab hingegen bei gleicher Behandlung nur Spuren von Leim ab; ebenso länger (10 bis 12 Jahre) aufbewahrtes dünneres Leder. Diese Abweichungen in dem Verhalten der verschiedenen Lederarten scheinen nicht auf einer Ungleichheit in der chemischen Zusammensetzung zu beruhen; es ergab:

Leder.

	Neues Sohlleder		Neues Oberleder		Altes Oberleder	
Kohlenstoff .	50,81	50,58	46,67	48,00	49,73	49,79
Wasserstoff .	5,94	5,64	5,53	5,17	5,21	5,15
Stickstoff .	9,52	9,21	8,25	8,12	9,12	9,00
Asche . . .	1,08	1,00	2,67	2,66	1,73	1,75

Stenhouse bemerkt noch, daß von den Versuchen, die für das Gaarmachen von dickem Leder nöthige Zeit abzukürzen, nur der sich practisch bewährt habe, die Häute öfters aus der Lohgrube herauszunehmen, theilweise trocknen zu lassen und wieder einzulegen, damit an die Stelle der erschöpften Lohebrühe in den Häuten frische trete.

J. Johnson (1) liefs sich ein Verfahren patentiren, aus Lederabfällen durch längeres Kochen derselben mit Alkalilösung (Natronlauge von 1,025 sp. G. z. B.) die Gerbsäure auszuziehen, welche in der Lösung durch Säuren frei gemacht wieder zum Gerben oder zur Färberei dienen könne, und aus dem Rückstand, nach gänzlicher Ausziehung der Gerbsäure, Leim zu sieden.

Ueber Veränderungen des Holzes in Wasser u. a. vgl. S. 492 f.

Anwendung der Pflanzenfaser.

Vohl (2) machte Mittheilung über das Conserviren des Holzes mittelst s. g. Kreosots (Steinkohlentheeröls), und

(1) Aus Armengaud's Génie industriel, Januar 1857, in Dingl. pol. J. CXLV, 467. — (2) Dingl. pol. J. CXLIV, 448.

über die Anwendung des reineren Kreosots und des Phenols, wie diese bei der Photogenfabrikation gewonnen werden, zu demselben Zweck und zum Conserviren von Schiffstauen und Segelwerk (diese Gegenstände sollen erst mit verdünnter Leimlösung, dann mit Lohbrühe, zuletzt mit Kreosotlösung in alkalihaltigem Wasser behandelt werden). — Hinsichtlich verschiedener Verfahren, durch Imprägniren von Eisenbahnschwellen diese zu conserviren, sind die Resultate, wie sie sich bei längerer Praxis herausstellten, bekannt geworden (1).

Bleichen.

Für das Bleichen der Papiermasse hat de Koninck (2) Vorschläge gemacht, die sich an den von Didot (3) anschließen, zur Zersetzung des Chlorkalks künstlich dargestellte Kohlensäure zu benutzen; de Koninck hält auch die Anwendung anderer verdünnter Säuren für zulässig.

Färberel.

Bolley (4) machte Mittheilung über Anwendung und Darstellung des s. g. Indigpurpurs; Verdeil und Michel (5) über die Darstellung von Krappextract (durch Extrahiren der Krappwurzel mit alkalischer Flüssigkeit, Fällen der Lösung mit Säure, Lösen des Niederschlags in Alkohol oder Holzgeist, Abdestilliren des Lösungsmittels); J. Higgin (6) über die Reinigung des Garancins; Arnaudon (7) über das Färben von Wolle mit Krappfarbstoff (dem Rückstand aus alkoholischem Krappextract) in wässriger Glycerinlösung; C. Köchlin und E. M. Plessy (8) über das Krappviolett und seine Umwandlung in Krapproth durch Abziehen und Substitution des Beiz-

(1) Aus d. Eisenbahnzeitung 1857, Nr. 29 in Dingl. pol. J. CXLVII, 186; Polytechn. Centralbl. 1857, 1206; Chem. Centr. 1857, 779. —

(2) Aus d. Lütticher Revue universelle, 1857, 181 in Dingl. pol. J. CXLIV, 859. — (3) Jahresber. f. 1855, 901. — (4) Aus d. Schweiz. polytechn. Zeitschr. 1857, II, 118 in Dingl. pol. J. CXLVI, 866. — (5) Aus d. London Journ. of Arts, October 1857, 283 in Dingl. pol. J. CXLVI, 217. — (6) Aus d. London Journ. of Arts, September 1857, 134 in Dingl. pol. J. CXLVI, 142. — (7) Cimento VI, 125; aus d. Technologiste, Jan. 1858, 191 durch das Polytechn. Centralbl. 1858, 428 in Dingl. pol. J. CXLVII, 465. — (8) Aus d. Moniteur industriel, Juni 1857, Nr. 2165 in Dingl. pol. J. CXLV, 53.

mittels; Gatty (1) über die Anwendung von Salzen bei dem Färben der Baumwolle mit Blauholz u. a.; E. M. Plessy (2) über ein Reagens auf den Farbstoff des Campecheholzes (wird ein Campecheholz-Extract oder wässrige Hämatoxylinlösung mit überschüssigem Aetznatron und dann mit Thonerde-Natron versetzt, so entsteht ein reichlicher, in dem Natron unlöslicher Niederschlag); Penny (3) über die Prüfung der Cochenille; Brooman (4), Meister (5) und G. White (6) über die Anwendung des Murexids zum Färben von Baumwolle, Wolle und Seide; J. R. Wagner (7) über das Rothfärben und Erschweren der Seide (auch über das Färben von Wolle und animalisirter Baumwolle) mittelst salpeters. Quecksilberlösung (8); Sacc (9) über die Fixirung von Schwefelmetallen im Baumwolldruck.

Ueber die Behandlung der zum Zeugdruck bestimmten Gewebe mit Leim und Gerbsäure, mit Wasserglas u. a. hat Kuhlmann (10) Mittheilung gemacht.

Haefely (11) bemerkt bezüglich des von ihm angege-

(1) Aus d. London Journ. of Arts, August 1857, 92 in Dingl. pol. J. CXLV, 467. — (2) Aus d. Bull. de la Soc. industr. de Mulhouse, 1856, Nr. 136 in Dingl. pol. J. CXLIII, 158. — (3) Aus d. Rep. of the 25. Meeting of the British Assoc., 1855, 68 in J. pr. Chem. LXXI, 119. — (4) Aus d. Repertory of Patent-Inventions, Januar 1857, 61 in Dingl. pol. J. CXLIV, 68. — (5) Aus d. deutschen Gewerbezeitung 1857, Hft. 4 in Dingl. pol. J. CXLV, 156. — (6) Aus d. Repert. of Patent-Inventions, October 1857, 303 in Dingl. pol. J. CXLVI, 236. — (7) Aus d. Würzburger gemeinnützigen Wochenschr. 1857, Nr. 22 in Dingl. pol. J. CXLIV, 465. Zur Unterscheidung von Seide und Wolle und der Bestimmung des Verhältnisses beider in einem Gewebe hat Barreswil (J. pharm. [3] XXXII, 123; Dingl. pol. J. CXLVIII, 318) ein Verfahren angegeben, welches sich darauf gründet, daß die gewöhnliche Salpetersäure in der Kälte Seide rasch auflöst, Wolle nicht angreift. — (8) Vgl. Jahresher. f. 1849, 609; f. 1850, 618. — (9) Aus d. Schweiz. polytechn. Zeitschr. 1857, II, 175 in Dingl. pol. J. CXLVII, 216; Chem. Centr. 1858, 847. — (10) Compt. rend. XLIV, 539; Polytechn. Centralbl. 1857, 725; Dingl. pol. J. CXLV, 60. — (11) Aus d. Bull. de la Soc. industr. de Mulhouse 1856, Nr. 186 in Dingl. pol. J. CXLIV, 66.

**Färberei.** benen Verfahrens zur Darstellung von zinns. Natron (1) dafs man Natronlauge sogleich mit Bleiglätte und granulirtem Zinn zusammenbringen und bis zur vollständigen Lösung des Zinns kochen kann. Wird die von dem niederfallenden Blei getrennte Flüssigkeit bis zu 1,3 spec. Gew. eingedampft, so scheiden sich während des Kochens perlmutterglänzende Krystalle  $\text{NaO}$ ,  $\text{SnO}_2 + 3\text{HO}$  ab, die sich, wenn man unter Umrühren erkalten läfst, wieder lösen, und aus dieser Lösung krystallisirt bei ruhigem Stehen ein Salz  $\text{NaO}$ ,  $\text{SnO}_2 + 8\text{HO}$ . Bei längerem Stehen einer wässerigen Lösung dieser Krystalle schlägt sich metazinns. Natron, im leeren Raum getrocknet  $\text{NaO}$ ,  $\text{Sn}_5\text{O}_{10} + 8\text{HO}$ , nieder; in der Wärme findet die Ausscheidung desselben als krystallinischen Pulvers sogleich statt. — G. J. Jacobson (2) machte Mittheilung darüber, dafs man das Zinn von Weifsblech-Abfällen durch Kochen derselben mit einer Lösung von Bleiglätte in Natronlauge zu zinns. Natron umwandeln (3) und als solches verwerthen kann; Bolley (4) nach Versuchen von Marti über denselben Gegenstand und arüber, dafs aus fein zertheiltem bleihaltigem Zinn nach Haefely's Verfahren der ganze Zinngehalt ausgezogen werden kann und bleifreies zinns. Natron erhalten wird.

(1) Vgl. Jahresber. f. 1855, 902. — (2) Chem. Centr. 1857, 232; Dingl. pol. J. CXLIV, 116. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1849, 638. — (4) Aus d. Schweiz. polytechn. Zeitschr. 1857, II, 92 in Dingl. pol. J. CXLV, 818.



# Mineralogie.

---

Anknüpfend an Angaben Ginanni's über Veränderungen von Mineralien während der Aufbewahrung in Sammlungen, Färbung von Quarz z. B. und Neubildung von Quarzkrystallen, theilt R. Hermann (1) mit, dafs in seiner Sammlung eine weifse plastische Masse aus den Zwischenräumen der Basaltsäulen von Stolpen in Sachsen allmählig zu einem Haufwerk von weifsen, dem Skolezit ähnlich sehenden Krystallnadeln geworden sei, auch auf Bruchflächen von Quarz sich allmählig Krystallflächen gebildet haben.

Allgemei-  
nes.  
Mineral-  
bildungen.

Ueber künstliche Mineralbildung vgl. namentlich S. 164 f.

R. Hermann (2) hat ein Mineralsystem veröffentlicht, in welchem er ein wirkliches Princip der Eintheilung consequent durchzuführen sucht. Er sondert die Mineralien in elf Klassen : Elemente und Verbindungen isomorpher Elemente unter einander ; Erze oder Verbindungen von Os, Te, Bi, Sb, As, Se und S ; Haloïde oder Verbindungen von Fl, Cl, Br und J ; Oxyde ; Spinelloïde oder Verbindungen von  $R_2O_3$  ; Silicate ; Carbonate ; Nitrate ; Verbindungen von  $SO_3$ ,  $CrO_3$ ,  $VO_3$  ; Verbindungen von  $PO_5$ ,  $AsO_5$ ,  $SbO_5$  ;

Classification  
der  
Mineralien.

(1) J. pr. Chem. LXXII, 25. — (2) Heteromeres Mineralsystem ; Moskau 1856.

Classification  
der  
Mineralien.

Verbindungen von  $\text{TiO}_2$ ,  $\text{WO}_3$ ,  $\text{MoO}_3$  und den tantalähnlichen Säuren. Jede Klasse zerfällt in sieben Unterabtheilungen, die durch die sechs Krystallsysteme und einen Anhang von Mineralien mit nicht bestimmter Form gegeben werden. Das neue System unterscheidet sich von früheren, die Zusammensetzung berücksichtigenden wesentlich dadurch, daß es die meisten Mineralien nicht als primitive chemische Verbindungen betrachtet, sondern als gebildet durch das Zusammenkrystallisiren ungleich constituirter Substanzen von gleicher Grundform. Da diese Annahme einer Heteromerie (1) bei der Feststellung von Mineralfamilien und Mineralspecies sehr durchgreifend in Anwendung kommt, nennt Hermann sein Mineralsystem das heteromere (2).

Ouchakoff (3) hat seine Ansichten über ein natürliches Mineralsystem veröffentlicht, und über die Vereinfachungen, deren die jetzt herrschenden Ansichten über die Mineralspecies und ihre Classificirung und Benennung fähig wären.

Optische Eigenschaften  
der Mineralien.

Descloizeaux (4) veröffentlichte Untersuchungen über die Benutzung der optischen Eigenschaften und namentlich der Doppelbrechung in der Mineralogie. Als zu einer und derselben Species gehörig betrachtet er nur die Individuen, welche bei gleichem chemischen und krystallographischen Character auch gleichen optischen haben. Auf Grund der optischen Eigenschaften unterscheidet er neue Species oder wesentlich verschiedene Varietäten, oder vereinigt er mit verschiedenen Namen bezeichnete Mineralien zu derselben Species. Er giebt in der Abhandlung eine große Zahl neuer Bestimmungen und eine Zusammen-

(1) Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 1149; f. 1852, 827. —

(2) *ἑτερομερής* heisst eigentlich: nach Einer Seite hin geneigt, einseitig.

— (3) Compt. rend. XLIV, 681. — (4) Ann. min. [5] XI, 261; im Ausz. Sill. Am. J. [2] XXV, 396; Anzeige der Untersuchung Compt. rend. XLIV, 322; Instit. 1857, 49.

stellung der schon von früheren Forschern gewonnenen Resultate bezüglich der Brechungscoefficienten, der Winkel der optischen Axen u. a. bei natürlich vorkommenden, wie bei künstlich dargestellten Krystallen. Auf die für die mineralogische Kenntniss einzelner Mineralspecies besonders wichtigen Ergebnisse kommen wir bei diesen zurück.

Succow (1) veröffentlichte Beiträge zur Optik der Mineralien; sie betreffen namentlich die Gruppierung der Farben der Mineralien und den Perlmutterglanz.

Grailich (2) beschrieb einen Diamantkrystall von <sup>Metalloide.</sup> Borneo, eine Verwachsung zweier Hexakistetraëder zu einem <sup>Diamant.</sup> Octaëder mit gebrochenen Kanten; sp. G. 3,492. — Dammour (3) untersuchte, im Anschluß an frühere Forschungen (4), den Diamantsand von mehreren Localitäten der <sup>(Diamant-sand.)</sup> Provinzen Bahia und Minas-Geraës. Wir führen hier nur an, daß er als constanter darin vorkommende Mineralien erkannte: Quarz, Granat, Feijaô (5), wasserhaltige phosphors. Thonerde (6), Rutil, Anatas, Titaneisen, Magneteisen, Eisenglanz, Eisenoxydhydrat, Gold; auf einige dieser und der weniger constant in diesem Sand sich zeigenden Mine-

(1) Zeitschr. f. d. ges. Naturwissensch. X, 473. — (2) Instit. 1857, 324. — (3) Bull. géol. [2] XIII, 542. — (4) Jahresber. f. 1853, 930. — (5) Vgl. Jahresber. f. 1853, 930, wo die Eigenschaften dieses Gesteins bereits angegeben sind. Dammour fand jetzt noch in Feijaô A von der Chapada de Bahia, B aus Ober-Paraguay:

	SiO <sub>2</sub>	TiO <sub>2</sub>	BO <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MgO	CaO	NaO	Glühverl.
A	84,58	1,57	7,32	32,17	10,53	7,31	Spur	2,84	3,68
B	35,01	1,96	6,76	36,54	9,76	4,37	0,22	1,92	3,46

Er weist darauf hin, daß diese Zusammensetzung sich der von schwarzem Turmalin nähert, und vermuthet, daß der Feijaô dem die Zinnerze in Cornwall und in Sachsen begleitenden, als Hyalo-Turmalit oder Schörlfels bezeichneten Gestein nahe stehe. — (6) Dieses in Brasilien als Cabocle bezeichnete Mineral gleicht Jaspis oder Feldstein, ist röthlich oder kaffeebraun, ritzt schwach Glas, hat das sp. G. 3,14 bis 3,19, enthält Phosphorsäure, Thonerde, etwas Kalk, Baryt und Eisenoxyd, und 12 bis 14 pC. Wasser. Sein Vorkommen gilt in Brasilien, wie das des Feijaô's, als das Zeichen der Gegenwart von Diamant.



ralien kommen wir bei Anatas, Titaneisen und Ytterspath zurück.

**Metalle.**  
**Eisen.**

K. A. Neumann (1) machte Mittheilungen über Stücke Gediegen-Eisen, welche bei dem Durchbrechen eines Tunnels bei Chotzen im Chrudimer Kreise in Böhmen im Plänerkalk, etwa 20 Klafter tief, gefunden wurden. Nach J. G. Neumann's (2) Beschreibung kommen in diesem Plänerkalk lichtgraue, wie der letztere aus mergelartiger Substanz bestehende, jedoch mit Eisenoxydhydrat stark durchdrungene abgerundete Knollen vor, welche eine mit einer lockeren Schichte Brauneisenoher ausgekleidete Höhlung und in dieser ein mit Rost bedecktes Stück metallisches Eisen enthalten. Das Eisen bildet krummflächige schalige oder dickere mehr gekrümmte und hakenförmige Stücke; es ist zähe und weich; es ergab 98,33 pC. Eisen, 0,74 Graphit, 0,32 Arsen, 0,61 Nickel; angeätzt zeigt es Nichts von krystallinischer Structur. J. G. Neumann hält dieses Eisen (3) für in älterer Zeit gefallenes meteorisches.

**Zink.**

Ueber das Vorkommen von Gediegen-Zink bei Victoria in Australien hat L. Becker (4) Mittheilungen gemacht; Gutberlet (5) über das Vorkommen und die Abkunft des Gediegen-Goldes im Allgemeinen.

**Gold.**

(Gold- u.  
Platinsand.)

Damour und Descloizeaux (6) untersuchten mehrere Arten Sand aus den gold- und platinführenden Terrains der Provinz Antioquia in Südamerika, und bestimmten die darin enthaltenen Mineralien. Wir kommen bei einzelnen Mineralien (vgl. Titaneisen, Monazit, Bleigelb) auf die von ihnen bei dieser Untersuchung enthaltenen Resultate zurück.

**Wismuthaurit.**

Das im Jahresber. f. 1847 u. 1848, S. 1153 f. besprochene Wismuthgold aus Nord-Carolina, das vielleicht ein

(1) Jahrb. d. k. k. geolog. Reichsanstalt 1857, 851. — (2) Dasselbst 354. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1853, 775. — (4) Jahrb. Min. 1857, 312, 698. — (5) Jahrb. Min. 1857, 513. — (6) Ann. ch. phys. [8] LI. 445.

Hüttenproduct ist, hat Shepard (1) jetzt als Bismuthaurit benannt.

F. Field (2) fand in Domeykit *A* von Copiapo, *B* von Coquimbo :

Arsenide.  
Arsenik-  
kupfer.  
Domeykit.

*A* 71,56 Cu; 28,44 As

*B* 71,48 „ 28,26 „

der Formel  $\text{Cu}_6\text{As}$  entsprechend (3). — Als Algodonit bezeichnet Field ein in der Silbergrube zu Algodones bei Coquimbo gefundenes Mineral, welches hier in kleinen, äußerlich mit Kupferoxydul überzogenen, innen silberweißen Massen vorkommt, körnigen Bruch zeigt, der Luft ausgesetzt auf frischen Flächen rasch anläuft, das sp. G. 6,902 ergab; er fand darin im Mittel mehrerer gut stimmender Analysen :

Algodonit.

88,80 Cu; 0,81 Ag; 16,28 As (Summe 99,84),

der Formel  $\text{Cu}_{12}\text{As}$  entsprechend.

Baemler (4) fand in Kupfernickel vom s. g. 23er Kupfernickel Flötzberg bei Gerbstädt im Mansfeld'schen, einer blätterigen, tombakbraunen bis kupferrothen Varietät :

54,624 As; 44,475 Ni; 0,048 Fe; 0,748 S; Spur v. Co.

Krystalle, auf derben Kupfernickel aufgewachsen, kommen selten und rauhfächig vor. Baemler theilt mit, daß Weifs sie als rhombische, hexagonalen Formen ähnliche Combinationen erkannte; an P wären die Flächen in den stumpferen Endkanten unter 138 bis 139°, in den schärferen (den Seitenkanten der anscheinend hexagonalen Pyramide) unter 87° geneigt. — Den im Sangerhäuser Reviere im Mansfeld'schen vorkommenden ganz ähnlichen Kupfernickel fand Grunow (5) zusammengesetzt :

54,89 As; 48,21 Ni; 0,54 Fe; 1,35 S.

(1) Aus dessen Treatise on Mineralogy, 8. ed., 804 in Sill. Am. J. [2] XXIV, 112. — (2) Chem. Soc. Qu. J. X, 289. — (3) Field betrachtet den *Conderrit* als  $6\text{CuO}$ ,  $\text{AsO}_3$ , als ein Umwandlungsproduct des Arsenikkupfers  $\text{Cu}_6\text{As}$ . — (4) Zeitschr. d. deutschen geolog. Gesellsch. IX, 38. — (5) Dasselbst, 40.

An beiden Orten kommt auch eine weniger blätterige, auf dem unebenen kleinsmuscheligen Bruche mattere, mehr röthlichgelbe, mit einem Stich ins Graue (wohl durch beigemengtes Weisnickelerz und Speiskobalt) Varietät vor; in der vom Sangerhäuser Reviere fand Grunow :

48,7 As; 48,4 Ni; 2,8 S.

Speiskobalt  
(Chloanthit;  
Smaltin).

Marian fand, wie Vogl (1) mittheilt, A in Chloanthit, B in Smaltin von Joachimsthal :

	Sp. G.	As	S	Co	Ni	Fe	Cu	Summe
A :	6,28-6,89	71,47	0,58	3,62	21,18	2,88	0,29	99,97
B :	6,807	74,52	1,81	11,72	1,81	5,26	1,00	99,72.

Arsenik-  
kobaltnickel-  
kies.

Nach Baeumler (2) kommt im Sangerhäuser Reviere im Mansfeld'schen Arsenikkobaltnickelkies vor, meist derb (kleine Reguläroctaëder, die einmal gefunden wurden, scheinen demselben Mineral anzugehören); Textur blätterig in feinkörnig, Farbe licht stahlgrau, Strich schwärzlichgrau, Härte nahe 5, sp. G. 6,2. Grunow fand darin :

35,39 As; 33,65 Ni; 13,33 Co; Spur v. Fe; 16,44 S.

Enargit.

Als Enargit (3) betrachtet F. A. Genth (4) ein nach O. M. Lieber's Entdeckung auf hornsteinartigem Quarz in Brewer's Mine, Chesterfield County in Südcarolina, sparsam vorkommendes, eisenschwarzes, metallglänzendes, in Richtung der Flächen eines rhombischen Prisma's leicht spaltbares Mineral, in welchem er bei einer vorläufigen Untersuchung fand :

33,78 S; 15,63 As; 50,59 Cu.

Sulfuride.  
Kupferglanz.

Shepard (5) hatte ein in der Canton Mine (Georgia) vorkommendes Mineral, welches bei der Zusammensetzung des Kupferglanzes reguläre Krystallform und Spaltbarkeit parallel den Flächen eines Würfels zeigt, als *Harrisit* be-

(1) Aus dessen : Gangverhältnisse u. Mineralreichthum Joachimsthale (Teplitz, 1867), 143 u. 158 in Sill. Am. J. [2] XXV, 413. — (2) Zeitschr. d. deutschen geolog. Gesellsch. IX, 41. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1850, 701; f. 1854, 818. — (4) Sill. Am. J. [2] XXIII, 420. — (5) Report on the Canton Mine (Georgia), 2. ed., Newhaven 1856.

schrieben. N. A. Pratt (1) hatte kurz angezeigt, ein wie <sup>Kupferglanz.</sup> Covellin zusammengesetztes aber regulär krystallisiertes Mineral aufgefunden zu haben, welches er als *Cantonit* benannte. Pratt hat jetzt (2) mitgetheilt, daß auch der Cantonit in der Canton Mine vorkommt; er ist der Ansicht,  $\text{Cu}_2\text{S}$  und  $\text{CuS}$  finden sich in der Natur in dimorphen Zuständen,  $\text{Cu}_2\text{S}$  außer als Kupferglanz auch regulär als Harrisit,  $\text{CuS}$  außer als Covellin auch regulär als Cantonit; im letzteren fand er 33,490 pC. Schwefel, 66,205 Kupfer, 0,305 Silber und eingewachsenen Staurolith. F. A. Genth (3) entwickelt die Gründe, weshalb er den Harrisit als eine Pseudomorphose von Kupferglanz nach Bleiglanz (4), den Cantonit als eine Pseudomorphose von Covellin nach Bleiglanz betrachtet; er fand *A* im Harrisit, *B* im Cantonit (die zweite Analyse des letzteren wurde mit einem Harrisit beigemengt enthaltenden Stücke angestellt):

	S	Se	Ag	Cu	Pb	Fe	Unlös.	Summe
<i>A</i>	{ 20,648	?	0,207	77,298	0,056	0,442	0,272	98,928
	{ 20,647	0,047	0,164	77,758	0,060	0,359	0,667	99,702
<i>B</i>	{ 32,765	Spur	0,355	65,604	0,107	0,251	0,157	99,239
	{ 28,664	Spur	0,305	70,791 *)	0,025	0,084	0,181	100,000

\*) Aus dem Verlust.

F. A. Genth (5) untersuchte reinen Carrolit (6) von der Patapsco Mine (vereinigte Staaten). Das nicht krystallinische, muschligen Bruch zeigende Mineral, dessen Farbe zwischen Stahlgrau und Zinnweiß mit einem Stich in's Röthliche lag, ergab :

S	Cu	Ni	Co	Fe	Quarz	Summe
41,71	17,55	1,70	38,70	0,46	0,07	100,19.

Genth giebt noch an, daß an Carrolit von der Springfield Mine (Carroll County, Maryland) das Octaëder vorkommt.

- (1) Sill. Am. J. [2] XXII, 449. — (2) Sill. Am. J. [2] XXIII, 409. — (3) Sill. Am. J. [2] XXIII, 415; J. pr. Chem. LXXIII, 204. — (4) Vgl. Shepard's Bemerkungen Sill. Am. J. [2] XXIV, 89. — (5) Sill. Am. J. [2] XXIII, 418; J. pr. Chem. LXXIII, 205. — (6) Vgl. Jahresber. f. 1852, 840; f. 1853, 782.

Nickel-  
Linnk. (Slegnit;  
Kobalt-  
nickelkies.)

Genth untersuchte ferner Kobaltnickelkies *A* vom Mineral Hill (Carroll County, Maryland) und *B* von Mine La Motte (Missouri) :

	S	Cu	Pb	Fe	Ni	Co	Unlös.	Summe
<i>A</i>	89,70	2,28	—	1,96	29,56	25,69	0,45	99,59
	41,15	3,63	—	3,20	50,76 *		1,26	100,00
<i>B</i>	41,54	Spur **	0,39	3,37	30,58	21,34	1,07	98,24

\*) Aus dem Verlust. — \*\*) Auch Spuren von Antimon.

*A* ist blafs stahlgrau, mit einem Stich ins Gelbliche, deutlich spaltbar nach  $\infty O \infty$ , mit Kupferkies verwachsen (die Analysen deuten 6,42 und 10,49 pC. an). *B* ist selten krystallinisch (manchmal zeigen sich  $O$  und  $O \cdot \infty O \infty$ ), sehr undeutlich spaltbar, die Farbe zwischen Stahlgrau und Zinnweifs. Das Mineral von beiden Fundorten löst sich in Salpetersäure ohne Ausscheidung von Schwefel.

Buntkupfer-  
erz.

Nach Bergemann (1) besteht die Hauptmasse der Erze von der berühmten Silbergrube von Ramos in Mexico aus Buntkupfererz, welches mehr oder weniger Silber beigemengt enthält, zum kleineren Theile vielleicht als Silberglanz, die gröfsere Menge des Silbers aber regulinisch im fein vertheilten Zustande.

Markasit  
(Speerkies).

Kobell (2) fand in Weifskupfererz von Schneeberg, einem derben, auf frischem Bruch fast zinnweissen, sonst blafs-gelblichgrau angelaufenen Mineral :

48,93 S; 43,40 Fe; 3,00 Cu; 0,67 As; 4,00 Quarz;

nach Abzug des Kupfers als Kupferkies und des Arsens als Arsenikkies bleibt die Zusammensetzung  $FeS_2$ . Kobell rechnet dies Mineral, wie auch den sich eben so verhaltenden Lonchidit und den Kyrosit (3), zum Markasit.

Molybdän-  
glanz.

Kokscharow (4) hat — gegenüber Kenngott's (5) Untersuchungen, welche Diesem das hexagonale Krystall-

(1) Jahrb. Min. 1857, 398. — (2) Anzeigen d. k. bayr. Acad. d. Wissensch. 1857, Nr. 37; J. pr. Chem. LXXI, 149; Chem. Centr. 1857, 670. — (3) Wie schon früher geschehen (Dana's Mineralogy, 3. ed., 426). — (4) Materialien zur Min. Rußlands II, 351. — (5) Uebers. d. Res. min. Forsch. im Jahre 1855, 104.

system für den Molybdänglanz aufser Zweifel setzten — seine Vermuthung (1), daß dieses Mineral monoklinometrisch oder rhombisch krystallisire, zurückgenommen (2).

F. A. Genth (3) fand in Wismuthglanz von Riddarhyttan in Schweden

S	Te*)	Bi	Cu	Fe	X†)	Summe
18,18	0,80	77,88	0,89	0,31	2,93	99,45

\*) Mit einer Spur Selen. — †) Eingewachsener Strahlstein.

Nach Abzug des Kupfers und Eisens als Kupferkies und des Strahlsteins ergeben sich für diesen Wismuthglanz 18,65 pC. S, 0,32 Te, 81,03 Bi, und Genth giebt, eine Vertretung des Wismuths durch Tellur annehmend, die Formel (Bi, Te)S<sub>3</sub>.

G. Leonhard (4) beschrieb das Vorkommen von Realgar und Auripigment im Muschelkalk bei Wiesloch unfern Heidelberg.

Bergemann (5) untersuchte Manganblende von der Grube Preciosa, Revier San-Miguel-Ilachiaque, zwischen San-Andres-Chalchicomula und Perote im Staate Puebla in Mexico. Die Manganblende kommt hier mit dunklem Fahlerz vor; die Bruchstücke derselben sind eisenschwarz und matt, auf frischen Bruchflächen glasglänzend, blätterig, nach den Würfelflächen spaltbar; das Pulver ist dunkelgrün, das sp. G. = 4,036; die Zusammensetzung wurde gefunden :

62,98 Mn; 36,81 S (Summe 99,79).

Nach Descloizeaux (6) ist der Zinnober circularpolarisirend. Die meisten Krystalle drehen in rechtwinkelig zur

(1) Jahresber. f. 1856, 882. — (2) Daß der Molybdänglanz vielleicht monoklinometrisch krystallisire, hatte auch A. E. Nordenskiöld nach der Untersuchung von Krystallen von Pitkäranta in Finnland vermuthet (aus dessen Beskrifning öfver de i Finland funna Mineralier, Helsingfors 1855, in d. Göttingischen gelehrten Anzeigen 1857, 1595). — (3) Sill. Am. J. [2] XXIII, 415; J. pr. Chem. LXXIII, 204. — (4) Jahrb. Min. 1857, 549. — (5) Jahrb. Min. 1857, 394. — (6) In der S. 652 angef. Abhandl.; auch Compt. rend. XLIV, 876, 909; Instit. 1857, 145 u. 149; Ann. ch. phys. [8] LI, 361; Pogg. Ann. CII, 471, 474.

Hauptaxe geschnittenen Platten die Polarisationssebene des Lichtes nach links; manchmal findet man links- und rechtsdrehende Krystalle verwachsen. Das Drehungsvermögen des Zinnobers ist etwa das 15- bis 16fache von dem des Quarzes. Tetartoëdrische Flächen, wie die am Quarz vorkommenden, sind am Zinnober noch nicht beobachtet worden. Descloizeaux fand noch, daß der Zinnober optisch positiv ist.

**Silberglanz.** In unvollkommen krystallisirtem Silberglanz von Joachimsthal fand, wie Vogl (1) mittheilt, Lindacker:

14,46 S; 77,58 Ag; 2,02 Fe; 1,58 Cu; 3,68 Pb.

Durch Zersetzung des Silberglanzes entsteht ein als Silberschwärze bezeichnetes Gemenge. — Gediegen-Silber ist in Joachimsthal als Pseudomorphose nach Silberglanz, auch Rothgültigerz als Pseudomorphose nach Gediegen-Silber vorgekommen.

Wasser-  
freie  
Oxyde.  
Zinnstein.

A. E. Nordenskiöld (2) beschrieb die bei Pitkäranta in Finnland vorkommenden Zinnsteinkrystalle. Er beobachtete an denselben die Flächen  $\frac{1}{2}P \cdot P \cdot \frac{5}{2}P \cdot 5P \cdot P \infty \cdot \frac{1}{4}P3 \cdot 3P^{\frac{3}{2}} \cdot 0P \cdot \infty P \infty \cdot \infty P \cdot \infty P^{\frac{3}{2}} \cdot \infty P^{\frac{4}{3}}$  und theilt mit, daß Gadolin (3) als an Krystallen von diesem Fundort vorkommend auch die Flächen  $\frac{2}{3}P \cdot 7P \cdot \frac{19}{7}P^{\frac{19}{16}} \cdot \frac{17}{6}P^{\frac{17}{13}} \cdot \frac{7}{2}P^{\frac{7}{4}} \cdot \frac{4}{3}P^{\frac{3}{4}} \cdot \frac{7}{6}P^{\frac{3}{2}} \cdot P3 \cdot \infty P^{\frac{7}{5}} \cdot \infty P^{\frac{11}{8}} \cdot \infty P^{\frac{9}{7}} \cdot \infty P^{\frac{5}{4}} \cdot \infty P^{\frac{6}{5}} \cdot \infty P^{\frac{7}{6}} \cdot \infty P^{\frac{8}{7}} \cdot \infty P^{\frac{11}{10}} \cdot \infty P^{\frac{14}{13}} \cdot \infty P^{\frac{32}{31}}$  anführt, die indessen theilweise unsicher seien, da sie nicht aus der Bestimmung der Zonen, in welchen sie liegen, sondern nur aus, nicht immer mit Sicherheit ausführbaren, Winkelmessungen abgeleitet sind. Zwillingskrystalle finden sich hier nur selten. Nordenskiöld leitet aus seinen Messungen ab für P die

(1) Aus dessen: Gangverhältnisse u. Mineralreichthum Joachimsthal's (Teplitz 1857), 78 in Sill. Am. J. [2] XXV, 413. — (2) Acta soc. sc. Fennicae V, 178; Pogg. Ann. CI, 637. — (3) Verh. d. k. russ. min. Gesellsch. 1856, 184.

Länge der Hauptaxe = 0,6718, die Neigung in den Endkanten =  $121^{\circ}43'$ , in den Seitenkanten =  $87^{\circ}4'$ .

In dunkelbraunem Holzzinn von Xeres in Mexico <sup>(Holzinn.)</sup> (das Pulver ist roth, das sp. G. 6,862) fand Bergemann (1):  
 89,427 SnO<sub>2</sub>; 6,628 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; 2,215 SiO<sub>2</sub>; 1,200 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (Summe 99,470).

Als Ilmenorutil unterscheidet Kokscharow (2) eine <sup>Rutil.</sup> <sup>(Ilmenorutil.)</sup> im Ilmengebirge gefundene Varietät des Rutil, welche nur P (gewöhnlich in Richtung einer Endkante verlängert; auch Zwillinge mit  $P\infty$  als Zusammensetzungsfläche), ohne  $\infty P$ , manchmal mit untergeordnetem  $P\infty$ , zeigt. Das sp. G. des eisenschwarzen Minerals ergab sich gröfser als das anderer Rutil; Kokscharow fand 5,074, Romanowsky 5,133. R. Hermann fand bei einer wegen unzureichenden Materials nur annähernden Analyse 89,3 TiO<sub>2</sub> und 10,7 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.

In dem diamantführenden Sande von verschiedenen Localitäten Brasiliens fand Damour (3) Rutil, seltener Brookit. Anataskrystalle, deren Durchsichtigkeit und Glanz sie mit Diamant verwechseln lassen könne, finden sich darin. Die Anataskrystalle aus dem diamantführenden Sande von Diamantino bilden meistens quadratische Pyramiden, die einem Reguläroctaëder nahe kommen; einige sind durchsichtig bis durchscheinend, andere undurchsichtig, braun oder röthlich, haben Höhlungen und bestehen aus zahllosen Rutilnadeln, die sich in allen Richtungen kreuzen; das sp. G. ist 4,06.

Brookit;  
Anatas.

In dem diamantführenden Sande von Diamantino fand Damour auch tantalsäurehaltiges Titaneisen. Es bildet schwarze, meistens abgerundete Körner (einige besser erhaltene liefen ein schiefes rhombisches Prisma von  $123^{\circ}$  erkennen), die auf dem Bruch halbmetallicchen Glanz zeigen, ein olivengrünes Pulver geben, Glas ritzen, das sp. G.

Titaneisen.

(1) Jahrb. Min. 1857, 895. — (2) Materialien zur Min. Rufelands II, 352. — (3) In der S. 653 angef. Abhandl.



**Titaneisen.** 4,82 ergaben, durch Salpetersäure und Salzsäure nicht, wohl aber fein gepulvert durch siedende concentrirte Schwefelsäure oder durch saures schwefels. Kali bei dunkler Rothglühhitze angegriffen werden. Die Analyse ergab :

74,82  $\text{TiO}_2$ ; 6,67  $\text{TaO}_2$ ; 2,04  $\text{SnO}_2$ ; 16,97  $\text{FeO}$ .

Damour und Descloizeaux (1) fanden in Titaneisen aus gold- und platinführendem Sand aus Antioquia, *A* vom Rio-Chico, *B* von Cienaga :

*A* : 57,09  $\text{TiO}_2$ ; 42,11  $\text{FeO}$ ; 0,80  $\text{MnO}$

*B* : 48,14 " 50,17 " 1,69 " .

**Titanhaltiges  
Magneisen.**

J. D. Edwards (2) untersuchte das Titaneisen, welches sich an dem Ufer von Mersey, namentlich zwischen Seacombe und New-Brighton, findet. Schwarze Krystalle von 4,82 sp. G. ergaben :

$\text{TiO}_2$	$\text{FeO}$	$\text{Fe}_2\text{O}_3$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{SiO}_2$	Summe
18,20	81,10	42,08	8,62	4,02	99,02.

In titanhaltigem Magneisen (sp. G. 4,827) aus der Gegend von Oak Bowery (Alabama, Nordamerika) fand J. W. Mallet (3)

$\text{Fe}_2\text{O}_3$	$\text{Ti}_2\text{O}_3$	$\text{FeO}$	$\text{MgO}$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{SiO}_2$
61,37	9,21	28,80	0,08	Spur	0,54.

Mallet giebt diese Berechnung danach, daß ihm das Mineral 93,37 pC.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  und 10,21  $\text{TiO}_2$  ergab.

**Braunit.**

Bukeisen (4) fand für Braunit, der in einem Serpentinestein im Engadin in abgerundeten unförmlichen Knollen und Massen vorkommt, das sp. G. 3,5 und die Zusammensetzung :

$\text{MnO}$	O	$\text{Fe}_2\text{O}_3$	$\text{MgO}$	$\text{CaO}$	$\text{SiO}_2$	HO	Summe
56,04	6,42	14,55	9,01	Spur	11,19	2,58	99,74,

nach Abzug der unwesentlichen Bestandtheile der Formel  $2 \text{MnO}, \text{O} = \text{Mn}_2\text{O}_3$  entsprechend.

(1) In der S. 654 angef. Abhandl. — (2) Aus d. Rep. of the 25. Meeting of the British Assoc., 61 in J. pr. Chem. LXXI, 124; Jahrb. Min. 1857, 835. — (3) Sill. Am. J. [2] XXIII, 184. — (4) Wien. Acad. Ber. XXIV, 287; Chem. Centr. 1857, 710.

Le Conte's Coracit (1) ist nach Genth (2) Uran-<sup>Uranpecherz. (Coracit.)</sup>pecherz; letzterer fand darin :

U <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	UO	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	MgO	CaO	PbO	SiO <sub>3</sub>	CO <sub>2</sub> u. HO	Summe
46,21	16,47	8,51	0,52	0,56	5,88	7,89	18,15	6,14	99,28.

G. Rose (3) hat die unter dem Namen Babylonquarz <sup>Quarz.</sup> bekannten, aus parallelen, terrassenförmig abnehmenden Tafeln bestehenden Quarzaggregate von Beeralston in England besprochen und ihre Entstehung aus einer abwechselnden Bildung von Flussspath und Quarz erklärt. Quarzkrystalle, an welchen klarer und trüber Quarz abwechselnd über einander krystallisirt ist, von der Grube Himmelfahrt bei Freiberg, beschrieb Breithaupt (4).

Ueber die Opale aus den Gruben bei Czerwenitz oder Vörösvagas in Ungarn hat Haidinger (5) Mittheilungen gemacht. Einen weissen oder gelblichen bis bräunlichen, an der Zunge klebenden Opal von Rising Fawn in Dade County, Georgia, nennt Shepard (6) *Glossocollit*; dieser zeigte die Härte 2 bis 2,5, das sp. G. 2,2 (wenn vor Eindringen des Wassers geschützt 1,7), einen Wassergehalt von 17 pC. <sup>Wasserhaltige Oxyde. Opal.</sup>

Gilm (7) fand in Göthit von der Finstermünz in Tyrol (welcher hier in kleinen schuppigen oder blättrigen, zum Theil sternförmigen Parteen in einem mit Kalkspath durchzogenen Epidotgesteine vorkommt) neben unwesentlichen Bestandtheilen (SiO<sub>3</sub>, CO<sub>2</sub>, CaO, MgO) 53,29 pC. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> und 6,92 HO, dem Atomverhältniss Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, HO nahe entsprechend. <sup>Göthit.</sup>

Die Untersuchungen über die Formeln der Silicate im <sup>Silicate im Allgemeinen.</sup> Allgemeinen, unter Voraussetzung dafs die Kieselsäure

(1) Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 1167; f. 1849, 784. — (2) Sill. Am. J. [2] XXIII, 421; J. pr. Chem. LXXIII, 206. — (3) Pogg. Ann. C, 142; Jahrb. Min. 1858, 810. — (4) Aus d. berg- und hüttenm. Zeit. 1856, 115 in Jahrb. Min. 1857, 882. — (5) Jahrb. d. k. k. geolog. Reichsanstalt 1857, 176; Jahrb. Min. 1858, 218. — (6) Aus dessen Treatise on Mineralogy, 8. ed., in Sill. Am. J. [2] XXIV, 124. — (7) Wien. Acad. Ber. XXIV, 289; Chem. Centr. 1857, 712.

$\text{Si}_2\text{O}_4$ , über die Veränderung des Wassergehalts der Zeolithe je nach der Temperatur u. a., über die Zersetzungen von Silicaten durch Wasser unter verschiedenen Umständen sind bereits S. 162 ff. dieses Berichts besprochen worden.

Künstliche  
Silicate.  
Schlacken.

Th. Gerding (1) untersuchte zwei Schlacken vom Hochofen zur Teichhütte bei Gittelde am Harz, *A* eine grünlichgraue, in Formen des quadratischen Systems krystallinische von 2,602 sp. G., *B* eine bräunliche, poröse, undeutlich krystallinische Schlacke von 2,482 sp. G. Es ergab :

	$\text{SiO}_2$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{CaO}$	$\text{MgO}$	$\text{FeO}$	$\text{MnO}$	S	K u. Na
<i>A</i> :	44,65	17,00	20,97	6,98	6,40	2,54	0,74	0,72
<i>B</i> :	44,00	16,69	20,96	7,05	6,62	3,09	1,16	0,43

Bei beiden Schlacken ist das Sauerstoffverhältniß von  $\text{RO} : \text{R}_2\text{O}_3 : \text{SiO}_2$  nahezu = 3 : 2 : 6.

Wasser-  
freie Sil-  
icate mit  
Basen RO.  
Diopsid.

L. Barth (2) untersuchte pistaziengrünen durchscheinenden Diopsid, der sich früher im Zillerthal in Chloritschiefer eingewachsen fand; derselbe ergab die Härte 6,5 bis 7, das sp. G. 3,395, die Zusammensetzung :

$\text{SiO}_2$	$\text{CaO}$	$\text{MgO}$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{FeO}$	Glühverl.	Summe
48,47	21,96	15,59	8,22	4,80	0,73	99,27

Hornblende.

Delesse (3) fand in zersetzter Hornblende aus dem als Minette bezeichneten Gestein (vgl. bei chem. Geologie) von Traits-de-Roche in den Vogesen, kleinen hell-graulich-grünen vierseitigen Prismen von etwa 125 und 55°, die noch Spuren von Spaltbarkeit in Richtung der Prismenflächen aber matten Bruch zeigen :

$\text{SiO}_2$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{FeO}$	$\text{MnO}$	$\text{CaO}$	$\text{MgO}^*)$	HO
43,64	12,50	5,19	0,98	9,10	17,74	10,90.

\*) Aus der Differenz.

Krokydolith.

In demselben Gestein, bei Wakernback und bei Noire-Maison in den Vogesen, fand Delesse (4) Krokydolith. Das

(1) Ann. Ch. Pharm. CIV, 40. — (2) Wien. Acad. Ber. XXIV, 790; Chem. Centr. 1857, 712. — (3) Ann. min. [5] X, 524. — (4) Ann. min. [5] X, 588.

himmelblaue asbestartige Mineral (die Fasern sind sehr fein, manchmal mehrere Centimeter lang, frisch dem Gestein entnommen weich, nach dem Trocknen elastisch) schmilzt vor dem Löthrohr leicht zu magnetischem schwarzem Email; das von Wakemback ergab :

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	CaO	MgO	NaO	KO	HO	Cl	PO <sub>5</sub>	Summe
53,02	Spur	25,62	0,50	1,10	10,14	5,69	0,89	2,52	0,41	0,17	99,56

Das Sauerstoffverhältniß von RO : SiO<sub>2</sub> ist = 4 : 9, und Delesse betrachtet hiernach den Krokydolith als eine Hornblendeart, als einen blauen, leicht schmelzbaren Asbest.

Kokscharow (1) hat den russischen Phenakit (von Phenakit. den Smaragdgruben in der Gegend von Katharinenburg und vom Ilmengebirge) krystallographisch untersucht und die Formen desselben durch zahlreiche Abbildungen erläutert. An den rhomboëdrischen Combinationen zeigen sich  $+R$  .  $-R$  .  $-\frac{1}{2}R$  .  $-2R$  .  $\infty R$  .  $\infty P2$  .  $\frac{2}{3}P2$ , rhomboëdrisch-hemiëdrisch  $\frac{1}{2}P2$ ,

rhomboëdrisch  $\frac{r}{1} \frac{1}{4} P \frac{1}{4}$  .  $\frac{l}{r} \frac{1}{4} P \frac{1}{4}$  .  $\frac{r}{1} \frac{3}{4} P \frac{1}{4}$ ; es ist für R die Hauptaxe = 0,661065, R : R in den Endkanten = 116°36',  $+R$  :  $-R$  = 74°43' in den horizontalen Kanten, R :  $\infty R$  = 127°21',  $\frac{2}{3}P2$  :  $\frac{2}{3}P2$  in den Endkanten 156°44', in den Seitenkanten 47°34'. Die Krystalle zeigen deutliche Spaltbarkeit parallel  $\infty P2$ , Spuren derselben parallel  $+R$ ; der Bruch ist wie der des Quarzes; das sp. G. ergab sich = 2,966 bis 2,996. — Die krystallographisch-optischen Verhältnisse des Phenakits hat Haidinger (2) untersucht; die Krystalle sind optisch-positiv.

Lewy (3) untersuchte Smaragde aus den Gruben von Muso in Neu-Granada. Schöne grüne, ganz klare Steine verloren, wenn gepulvert bei 120° getrocknet, bei dem

Wasser-  
freie Silicate mit  
Basen RO<sub>2</sub>  
and RO.  
Beryll.  
(Smaragd.)

(1) Materialien zur Min. Rußlands II, 308. — (2) Wien. Acad. Ber. XXIV, 29. — (3) Compt. rend. XLV, 877; Instit. 1857, 391; ausführlich Ann. ch. phys. [8] LIII, 5. Boussingault's Bemerkungen Compt. rend. XLV, 881; Senarmont's Bericht Compt. rend. XLVI, 561.

Beryll.  
(Smaragd.)

Glühen etwa 2 pC.; sie ergaben 1,67 bis 2,15 pC. Wasser und bei dem Glühen in einem Sauerstoffstrom 0,21 bis 0,35 pC. Kohlensäure, um so mehr, je intensiver die Färbung war. Lewy giebt als mittlere Zusammensetzung der Smaragde : 1,66 pC. Wasser, 0,12 organische Substanz (wahrscheinlich ein Kohlenwasserstoff), 98,22 unorganische Bestandtheile. Für letztere wurde in zwei Analysen gefunden :

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> *)	BeO	MgO †)	NaO	Summe
68,0	18,1	12,2	0,9	0,7	99,9
67,7	17,8	12,6	0,9	0,6	99,6

\*) Vielleicht mit etwas Titansäure. — †) Mit Spuren von Chrom.

wonach das Sauerstoffverhältniß von RO:R<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:SiO<sub>2</sub> nahezu = 1:1:4. — Lewy schließt aus dem Gehalt des Smaragds an organischer Substanz und der Entfärbung desselben bei dem Glühen, daß jene Substanz in ihm das Färbende sei; der Gehalt des Smaragds an Wasser und organischer Substanz, wie auch der Umstand, daß die Smaragde nach ihrer Entfernung aus der Grube öfters, wohl in Folge der Verdunstung von Feuchtigkeit, zerspringen, rechtfertigt die Schlusfolgerung, der Smaragd müsse auf nassem Wege gebildet sein. — Bezüglich der Analyse des Kalksteins, in welchem sich die Smaragden bei Muso finden, vgl. den Bericht über chemische Geologie.

An Beryll aus dem Ural fand Kokscharow (1) als neue Flächen 6P<sup>3</sup>/<sub>2</sub>.

Eudialyt.  
Eukollt.

Descloizeaux (2) betrachtet den Eukolit als der Krystallform nach dem Eudialyt nahe stehend, findet aber ersteren negativ, den letzteren positiv optisch-einaxig.

Epidot.

R. Hermann (3) hat die aus den neueren Analysen des Epidots sich ergebenden Sauerstoffverhältnisse zusammengestellt, um zu zeigen, daß das Sauerstoffverhältniß von

(1) Materialien zur Min. Rußlands II, 356. — (2) In der 8. 652 angef. Abhandl. Vgl. Jahresber. f. 1856, 847. — (3) J. pr. Chem. LXX, 321; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 733; Phil. Mag. [4] XV, 159.

$RO : R_2O_3 : SiO_2$  keineswegs stets  $= 1 : 2 : 3$  sei. Er kommt zu dem Resultate, das Grund-Molekül des Epidots habe die Zusammensetzung  $2(RO, R_2O_3), SiO_2$  [wo  $(RO, R_2O_3)$  eine mit  $RO$  äquivalente Mischung von  $RO$  und  $R_2O_3$  bedeutet, sofern  $R_2O_3$  und  $3RO$  sich isomorph vertreten können], und dieses Grund-Molekül könne sich, ohne Störung der Form, mit verschiedenen Mengen verschieden zusammengesetzter accessorischer Moleküle vereinigen. Bei den Epidoten im engeren Sinne bestehe das accessorische Molekül aus  $RO, HO$ , ihre allgemeine Formel sei  $2(RO, R_2O_3), SiO_2 + n(RO, HO)$ , und bei ihnen allen müsse der Sauerstoffgehalt von  $(RO + R_2O_3)$  gleich sein dem von  $(SiO_2 + HO)$ . Epidot.

In den Orthiten nimmt Hermann dasselbe Grund-Molekül an, das accessorische Molekül bestehe aber hier aus  $HO$ ; ihre allgemeine Formel sei  $2(RO, R_2O_3), SiO_2 + nHO$  (1) und bei ihnen sei der Sauerstoffgehalt von  $(RO + R_2O_3)$  gleich dem von  $SiO_2$ . Allanit.  
(Orthit.)

A. E. Nordenskiöld (2) untersuchte den Orthit von Laurinkari bei Åbo, welcher hier meistens nur kleine in Skapolith eingesprengte Drusen oder Strahlen bildet, selten im Kalk eingewachsen glänzende aber gekrümmte und unvollständig ausgebildete Flächen zeigt. Er ist rein schwarz, glasglänzend, undurchsichtig; der Bruch ist flach muschelig, Strich und Pulver weiß, Härte  $= 6,5$ , sp. G.  $= 3,426$ . An den monoklinometrischen Krystallen bestimmte

(1) Dieselbe allgemeine Formel nimmt Hermann an für die Idokrase. Nach ihm haben auch die Granate das Grund-Molekül  $2(RO, R_2O_3), SiO_2$ , in der oben angegebenen Bedeutung von  $(RO, R_2O_3)$ , und es können Granate vorkommen, wo das mit  $SiO_2$  Vereinigte fast nur aus Basen  $RO$  bestehe. Als granatartige Mineralien, wo mit diesem Grund-Molekül accessorische Moleküle vereinigt seien, betrachtet Hermann den Helvin (acc. Mol.  $MnS$ ), Sodalith (acc. Mol.  $NaCl$ ), Hauyn (acc. Mol.  $CaO, SO_3$ ), Nosean (acc. Mol.  $NaO, SO_3$ ), Ittnerit (acc. Mol.  $NaO, SO_3 + nHO$ ). — (2) Acta soc. Fennicae, V, 174; Pogg. Ann. Cl, 685.

Allanit.  
(Orthit.)

Nordenskiöld das Verhältniß der Orthodiagonale zur Klinodiagonale zur Hauptaxe = 1 : 1,5516 : 1,8172, den Winkel der beiden letzteren Axen =  $64^{\circ}18'$ , die Flächen  $\infty P \infty \cdot P \infty \cdot \frac{1}{2} P \infty \cdot 2 P \infty$ . —  $P \infty \cdot (P \infty) \cdot \frac{1}{2} P \cdot P \cdot \infty P$ , die Neigungen  $P \infty : 2 P \infty = 154^{\circ}34'$ ,  $P \infty : \frac{1}{2} P \infty = 150^{\circ}17'$ ,  $P \infty : P = 125^{\circ}25'$ ,  $P \infty : \infty P = 111^{\circ}37'$ ,  $P : \infty P = 151^{\circ}13'$ ; die Krystalle sind in Richtung der Orthodiagonale prismatisch verlängert oder tafelförmig.

D. Forbes (1) gab für den Orthit von der Naes-Grube in der Gegend von Arendal folgende berichtigte Analyse (2) :

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Be <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	CeO	LaO	CuO	YO	CaO	MgO	KO	NaO	HO
31,03	9,29	3,71	20,68	0,07	6,74	4,35	Spur	1,02	6,68	2,06	0,90	0,56	12,24

und stellt die Formel auf :  $3(3RO, SiO_2) + 2(R_2O_3, SiO_2) + 10HO$ .

Iwaarit.

Iwaarit nennt, wie A. E. Nordenskiöld (3) mittheilt, N. Nordenskiöld ein zu Iwaara im Kuusamo-Kirchspiel in Finnland im Eläolith vorkommendes Mineral. Dieses krystallisirt regulär (wie Melanit), kommt auch derb vor, hat Härte 6, muscheligen, in das Uebene übergehenden Bruch, Diamantglanz, ist undurchsichtig, eisenschwarz, der Strich grau; es schmilzt vor dem Löthrohr zu schwarzem Glas; die Zusammensetzung sei  $2(3 CaO, SiO_2 + Fe_2O_3, SiO_2) + TiO, Ti_2O_3$ .

Orthoklas.

In der braunröthlichen feldspathigen Grundmasse des als Minette bezeichneten Gesteins (vgl. chemische Geologie) von Servance in den Vogesen (A) und in ebenso gefärbten kugelförmigen Absonderungen in dieser Grundmasse (B; sp. G. 2,602) fand Delesse (4) :

(1) Aus Edinb. New Phil. Journ. [2] VI, 112 in Sill. Am. J. [2] XXV, 402. — (2) Die frühere Analyse vgl. im Jahresber. f. 1855, 935, H. Strecker's Analyse im Jahresber. f. 1854, 822. — (3) Im Ausz. aus dessen Beskrifning öfver de i Finland funna Mineralier (Helsingfors 1855) in d. Göttingischen gelehrten Anzeigen 1857, 1593; Jahrb. Min. 1858, 312. — (4) Ann. min. [5] X, 527 u. 543.

	$SiO_2$	$Al_2O_3$	$Fe_2O_3$	$MnO$	$CaO$	$MgO$	$KO$ u. $NaO$	$HO$	Orthoklas.
A :	62,92	16,30	2,20	0,60	1,20	2,35	12,93 *)	1,50	
B :	62,57	18,88		Spur	4,69	11,76 *)		2,15 †).	

\*) Aus der Differenz. — †) Glühverlust.

Bombicci (1) hat eine krystallographische Beschreibung der Orthoklaskrystalle von Elba gegeben; charakteristisch ist für diese das häufige Auftreten von  $\infty P \infty$ . Breithaupt (2) beschrieb einen Zwillingskrystall von Orthoklas, woran die Zusammensetzungsfläche parallel P.

T. S. Hunt (3) fand A in den Feldspathkrystallen eines blafs-bräunlichgelben Feldspathgesteins von Richelieu in Canada, B in der Grundmasse des Gesteins :

	$SiO_2$	$Al_2O_3$	$Fe_2O_3$	$CaO$	$NaO$	$KO$	Glühverl.	Summe
A :	66,15	19,75	—	0,95	5,19	7,58	0,55	100,12
B :	67,60	18,30	1,40	0,45	5,85	5,10	0,25	98,95

Ersbyit nennt A. E. Nordenskiöld (4) ein feldspathartiges Mineral, welches N. Nordenskiöld früher als wasserfreien Skolezit beschrieben und das oft mit Skapolith verwechselt worden sei. Dieses, zu Ersby in Finnland gefundene, Mineral krystallisire monoklinometrisch, vielleicht triklinometrisch; seine Zusammensetzung sei  $CaO, SiO_2 + Al_2O_3, SiO_2$ .

Optisch - zweiaxigen Glimmer von Alt - Kemnitz bei Hirschberg in Schlesien hat Websky (5) beschrieben. Derselbe zeigt die monoklinometrische Combination  $\infty P$ . ( $\infty P \infty$ ).  $OP$  ( $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt =  $121^\circ$ ,  $OP : \infty P = 99^\circ$ ), das sp. G. 2,96, Spaltbarkeit nach  $OP$ . In dieser Richtung gespaltene Platten sind in zurückgeworfenem Lichte grünlichgrau, in durchgelassenem bräun-

(1) Cimento III, 262. — (2) Aus d. berg- u. hüttenm. Zeitung XVII, 1 in Sill. Am. J. [2] XXV, 410. Breithaupt erklärt den *Chesterlit* (Jahresber. f. 1850, 720) für identisch mit Periklin; Smith und Brush (Jahresber. f. 1853, 807) hatten denselben als identisch mit Orthoklas betrachtet. — (3) Aus Logan's Repert. Canada 1857, 486 in Sill. Am. J. [2] XXV, 410. — (4) Am S. 668 angef. Ort. — (5) Zeitschr. d. deutschen geolog. Gesellsch. IX, 310.



**Glimmer.** lich-olivengrün; rechtwinkelig auf ( $\infty P\infty$ ) betrachtet erscheint das Mineral leberbraun.

In schwarzem, fast diamantartigglänzendem Glimmer von Pfitsch (er kommt hier mit Schörl innig verwachsen vor, hat Härte 3, sp. G. 2,94) fand Bukeyen (1):

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MgO	KO	HO	CaO, MnO, Fl	Summe
88,48	15,71	13,04	17,28	11,42	2,76	Spuren	98,64

der von Varrentrapp (2) für schwarzgrünen Glimmer aus dem Zillerthal gefundenen Zusammensetzung sehr nahe kommend.

J. W. Mallet (3) fand in rosenrothem Glimmer von Goshen (Massachusetts) 9,08 pC. Kali, 0,99 Natron, 0,64 Lithion und (aus dem Glühverlust berechnet, diesen als Fluorsilicium genommen; das Mineral giebt bei dem Erhitzen kaum eine Spur Wasser ab) 1,89 Fluor. Der Winkel der optischen Axen ist nach Benagh = 74 bis 76°. Mallet rechnet das Mineral hiernach zu dem Muscovit.

Delesse (4) untersuchte den Glimmer des als Minette bezeichneten Gesteins der Vogesen (vgl. den Bericht über chemische Geologie). Dieser bildet braune, schwärzliche oder grünliche sechseckige Blättchen (die Winkel sind nahezu 120°), ergab das sp. G. = 2,842, den Winkel der optischen Axen sehr klein (unter 5°). Der Glimmer von Servance ergab:

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	CaO	MgO	KO	NaO	LiO	Fl	HO	Summe
41,20	12,37	1,67	6,03	3,48	1,63	19,03	7,94	1,28	0,22	1,06	2,90	98,81

Wasser-  
haltige  
Silicate  
mit Basen  
FeO<sub>2</sub>  
Pyrophyllit.

Descloizeaux (5), welcher die optischen Eigenschaften des Pyrophyllits an Spaltungsstücken desselben untersucht hat, kommt zu dem Resultat, die Krystallform dieses Minerals gehöre dem rhombischen System an.

(1) Wien. Acad. Ber. XXIV, 285; Chem. Centr. 1857, 709. —

(2) Rammelsberg's II. Suppl. zu d. Handwörterb. d. chem. Min., 56. —

(3) Sill. Am. J. [2] XXIII, 180; J. pr. Chem. LXXXIII, 248. — (4) Ann. min. [5] X, 519; Compt. rend. XLIV, 766; Institut. 1857, 135; Chem. Centr. 1857, 472. — (5) In der S. 652 angef. Abhandl.

Chloropal.  
Nontronit.

Hausmann (1) hat Mittheilungen gemacht über das Vorkommen des Chloropals in Begleitung des Basaltes am Meenser Steinberge zwischen Göttingen und Münden. Das Mineral kommt hier zwischen den Basaltsäulen als erdiger Chloropal vor, seltener als muscheliger Chloropal, welcher in braunen Halbopal übergeht (2). Der muschelige Chloropal hat flachmuscheligen Bruch, ist an den Kanten stark durchscheinend, pistaziengrün, in Lauchgrün und Braun ziehend, von Härte 4,5 und sp. G. 2,158; der erdige Chloropal ist im Bruche im Großen flachmuschelig, im Kleinen groberdig, zeisigrün, in Olivengrün und Braun ziehend, theils fest, theils zerreiblich, im festen Zustand sehr weich (höchstens von Härte 1,5). F. Hiller fand *A* in der muscheligen, *B* in der erdigen Varietät:

	SiO <sub>2</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	MgO	MnO	HO	Summe
<i>A</i> :	71,6	16,3	2,1	1,5	Spur	8,8	99,8
<i>B</i> :	89,7	28,0	3,7	2,4	Spur	26,1	99,9.

Hausmann tritt Kobell's Ansicht (3) bei, daß der Chloropal ein Gemenge nach wechselnden Verhältnissen von Opal mit einem wasserhaltigen Eisenoxysilicat  $Fe_2O_3 \cdot 2SiO_2 + 3HO$  sei; vom letzteren enthielte die erdige Varietät fast 70, die muschelige gegen 41 pC. Bezüglich Hausmann's Bemerkungen über die Bildung des Chloropals verweisen wir auf die Abhandlung.

Bergemann (4) machte Mittheilungen über ein von Krantz bei Menzenberg im Siebengebirge aufgefundenes und

Grammit.

(1) Nachrichten von d. Univ. u. d. k. Gesellsch. d. Wissensch. zu Göttingen 1857, Nr. 15, 213. — (2) Zugleich mit dem Opal kommt in dem Basalte des Meenser Steinberges, doch nur in geringer Menge, auch ein Mineral vor, das nach Wicke's Untersuchung in den physikalischen und chemischen Eigenschaften mit dem *Klebschiefer* übereinstimmt. Es findet sich derb, ist im Bruche uneben und matt, an den Kanten schwach durchscheinend, licht-strohgelb, von Härte 2,5 und dem sp. G. 2,085 (nach dem Einsaugen des Wassers). Wicke fand darin 76,801 pC. SiO<sub>2</sub>, 11,801 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, 1,126 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, 0,225 CaO, 0,315 MgO, 9,009 HO (Summe 99,277; das Wasser entweicht bei 100° vollständig). — (3) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 1186. — (4) Jahrb. Min. 1857, 395.

**Gramenit.** als Gramenit benanntes, grasgrünes, dem Pinguit und Nontro-  
nit ähnliches Mineral. Es bildet meist dünne, aus aneinander-  
gehäuften zarten faserigen Theilchen bestehende Lamellen,  
hat ein fettiges Ansehen, ist weich anzufühlen, von Härte  
1 und dem sp. G. (der bei 100° getrockneten Masse) 1,87;  
vor dem Löthrohr verhält es sich wie Pinguit; durch Sä-  
uren wird es, doch nur schwierig, vollständig zersetzt.  
Bergemann fand darin :

SiO <sub>2</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	CaO	MnO	MgO	KO	HO	Summe
38,89	25,46	6,87	2,80	0,56	0,67	0,75	1,14	23,36	100,00;

er stellt dafür keine Formel auf, da in diesem Mineral  
wohl mehrere Hydrosilicate vereinigt seien.

**Allophan.** A. B. Northcote (1) fand in verschiedenen Stücken  
des Allophans von New Charlton bei Woolwich, *I* in bern-  
steingelbem durchsichtigem, *II* u. *III* in durchscheinendem  
zerreiblicherem, *IV* in rubinrothem durchsichtigem (die  
eingeklammerten Zahlen geben das bei 100° entweichende  
Wasser an) :

	Sp. G.	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>	CaO	FeO	CO <sub>2</sub>	HO	Summe
<i>I</i>	1,77	31,34	20,50	1,92	0,31	2,73	42,91 (27,11)	99,71
<i>II</i>	1,84	37,30	19,58	1,36	0,11	2,44	39,19 (20,76)	99,98
<i>III</i>	?	39,09	17,00	1,50	Spur	1,49	40,92 (20,10)	100,00
<i>IV</i>	?	32,88	17,05	1,34	6,59*)	1,82	40,31 (21,97)	99,99

\*) Eisenoxyd.

Northcote kommt, durch Subtraction von Kohlen-  
säure, Kalk und Eisenoxydul, des bei 100° entweichenden  
Wassers und der noch weiter nöthigen Mengen Wasser zu  
dem Resultat, der Allophan sei eine Verbindung von 1 At.  
Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, 3SiO<sub>2</sub> mit 3 bis 5 At. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, 3HO, worin (in *IV*)  
ein Theil der Thonerde durch Eisenoxyd ersetzt sein  
könne (2).

(1) Phil. Mag. [4] XIII, 338; J. pr. Chem. LXXII, 189; Chem.  
Centr. 1857, 708. Nach einer kurzen Mittheilung von J. Morris (Phil.  
Mag. [4] XIII, 76) fand Dick in diesem Allophan 33,52 pC. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>,  
18,89 SiO<sub>2</sub>, 1,67 CaO, 2,51 CO<sub>2</sub>, 42,73 HO und eine Spur organischer  
Substanz. — (2) Vgl. Dana's Bemerkungen Sill. Am. J. [2] XXIV, 131 f.

Zum Agalmatolith rechnet C. T. Jackson (1) ein sich <sup>Agalmatolith.</sup> seifig anführendes Gestein von den Grenzen des Deep-River-Kohlenfelds in Nord-Carolina, in welchem er fand :  
 75,00  $SiO_2$ ; 18,75  $Al_2O_3$ ; 2,00 KO; 8,50 HO; Spur v.  $Fe_2O_3$  (Summe 99,25).

Pelicanit nennen russische Mineralogen ein in einem Granitgestein in den Districten Berditchev, Lipovetz und Ouman im Gouvernement Kiew vorkommendes amorphes Mineral von schwach-grünlicher Farbe, mattem muscheligen Bruch, Härte 3,5 und sp. G. 2,256; es ist an den Rändern durchscheinend, entwickelt angefeuchtet Thongeruch, färbt sich vor dem Löthrohr weiß und zerspringt, zeigt aber selbst an den Rändern keine Schmelzung. Durch Salzsäure wird es nicht gelöst. Ouchakoff (2), dem wir diese Angaben entnehmen, fand in dem bei 100° getrockneten Mineral :

Cimolite.  
Pelicanit.

Quarz	$SiO_2$	$PO_2$	$Al_2O_3$	$Fe_2O_3$	CaO	MgO	KO	HO	Summe
10,80	58,90	0,16	20,49	0,89	Spur	0,50	0,29	8,35	99,88,

welche Zusammensetzung nach Abrechnung des beigemengten Quarzes der Formel  $Al_2O_3, 3SiO_2 + 2HO$  nahe entspricht und der des Cimolits ( $Al_2O_3, 3SiO_2 + 3$  o.  $2HO$ ) nahe kommt oder mit ihr übereinstimmt. Er betrachtet das Mineral als ein Zersetzungsproduct des Feldspaths.

A. Bauer (3) fand in Kaolin von Zettlitz in Böhmen : <sup>Kaolin.</sup>

HO a)	HO b)	$SiO_2$ *)	$SiO_2$	$Al_2O_3$	CaO, CO <sub>2</sub>	$Fe_2O_3$	Quarz	MgO, KO	Summe
0,38	5,60	6,65	15,82	17,46	0,40	0,24	58,40	Spur	99,95.

HO a) bei 100-150°, HO b) bei der Glühhitze entweichendes Wasser. — \*) Aus dem geglühten Mineral durch Kallilauge ausziehbare Kieselsäure.

Für den durch Schwefelsäure aufschließbaren Theil fand er die Zusammensetzung :

$SiO_2$	$Al_2O_3$	HO
48,61	38,90	12,47

der Formel  $3Al_2O_3, 4SiO_2 + 6HO$  entsprechend.

(1) Aus d. Proc. Bost. Soc. Nat. Hist. VI, 52 in Sill. Am. J. [2] XXIV, 273. — (2) Petersb. Acad. Bull. XVI, 129; Chem. Centr. 1858, 46. — (3) Wien. Acad. Ber. XXII, 698; Chem. Centr. 1857, 299.

Porcellan-  
thon.

J. W. Mallet (1) fand in weißem Porcellanthon *A* aus der Gegend von Jacksonville, *B* aus Randolph County (beide Localitäten in Alabama, Nord-Amerika) :

	SiO <sub>2</sub> geb.	SiO <sub>2</sub> frei	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO, MgO, KO	HO	Unzers. Min.	Summe
<i>A</i>	89,75	4,85	88,92	0,78	1,03	13,88	0,90	99,61
<i>B</i>	19,85	17,44	81,92	Spur	0,72	15,09	14,28 *)	99,80.

\*) Darin 7,49 Quarz.

Die Zusammensetzung von *A* entspricht nahezu der Formel  $Al_2O_3, SiO_2 + 2HO$ .

Wasser-  
haltige  
Silicate  
mit Basen  
RO.  
Apophyllit.

Nach Descloizeaux (2) sind die Apophyllitkrystalle von Utoe optisch-positiv, die von Cziolowa im Banat negativ; andere zeigen einen zwischen dem dieser beiden Varietäten intermediären optischen Character, und Descloizeaux betrachtet sie als entstanden durch Zusammenkrystallisiren zweier optisch entgegengesetzter Apophyllitarten.

Wasser-  
haltige  
Silicate  
mit Basen  
R<sub>2</sub>O<sub>3</sub> und RO.  
Skolezit.  
Mesolith.

Descloizeaux (3) betrachtet, auf Grund der Untersuchung der optischen Eigenschaften, Skolezit und Mesolith als zu derselben Species gehörig; die Krystalle des Mesoliths seien nur stets aus mehreren Individuen zusammengesetzt. Das Gesetz, nach welchem die Verwachsung stattfindet, hat er nicht bestimmt.

Heddle (4) betrachtet den Mesolith als eine vom Skolezit verschiedene Species. Er fand *I* in weißen feinen verschlungenen Krystallen von Talisker auf Skye, *II* in weißen zarten federigen Aggregaten von Storr daselbst,

(1) Sill. Am. J. [2] XXIII, 183. Es analysirten noch : Alpern Thon (s. g. Porcellanerde) von Pölschach in Oesterreich (Jahrb. d. k. k. geol. Reichsanstalt, 1857, 152), C. v. Hauer feuerfesten Thon von Blansko in Mähren (daselbst, 154) und von Fünfkirchen in Ungarn (daselbst, 762), Streng (aus d. berg- u. hüttenm. Zeit. 1857, Nr. 24 in Dingl. pol. J. CXLVI, 285) Thon von Goslar. — (2) In der S. 652 angef. Abhandl. — (3) In der S. 652 angef. Abhandl. Vgl. Jahresber. f. 1853, 819 f. — (4) Phil. Mag. [4] XIII, 53 (vgl. 148); Chem. Centr. 1857, 630. Das auf Antrimolith Bezügliche Phil. Mag. [4] XIII, 148; Chem. Centr. 1857, 680.

*III* in gelblichweißen strahligen, zu natrolithähnlichen Massen verwachsenen Krystallen (an welchen Greg Prismenwinkel von  $91$  und  $89^\circ$  mafs) von Kilmore daselbst, *IV* in federigen Krystallen aus der Höhle von Nalsöe (Faröe), *V* in Thomson's Antrimolith, welchen Heddle hiernach als mit Mesolith identisch betrachtet (1):

	$SiO_2$	$Al_2O_3$	$CaO$	$NaO$	$HO$	Summe
<i>I</i>	46,714	26,617	9,078	5,389	12,831	100,629
<i>II</i>	46,724	26,698	8,902	5,404	12,925	100,658
<i>III</i>	46,26	26,48	10,00	4,98	13,04	100,76
<i>IV</i>	46,80	26,46	9,08	5,14	12,28	99,76
<i>V</i>	47,072	26,228	9,885	4,886	12,237	100,308
	45,98	26,18	10,78	4,54	13,00	100,48
	46,18	26,48	?	?	14,30	

(Antrimolith).

Den als Mesol bezeichneten Zeolith nennt Heddle Faröelith und betrachtet ihn als eine besondere Species. Er kommt stets in eingewachsenen oder freien rundlichen Massen von bläulicher Farbe, strahliger Structur (2) und Perlmutterglanz vor, zusammen mit Mesolith (letzterer sitzt wohl auf dem Faröelith, aber nie zwischen diesem und dem Gestein). Heddle analysirte *I* Faröelith von Storr auf Skye, *II* aus der Gegend von Portree daselbst, *III* von Uig daselbst:

Faröelith.  
(Mesol.)

	$SiO_2$	$Al_2O_3$	$CaO$	$NaO$	$HO$	Summe
<i>I</i>	41,32	28,44	11,54	5,77	13,26	100,33
<i>II</i>	41,20	30,00	11,40	4,38	13,20	100,18
<i>III</i>	43,17	29,30	9,82	5,33	12,40	100,02
	43,21	29,03	10,85	5,16	12,46	100,21

Heddle giebt diesen Zeolithen folgende Formeln, zusammengestellt mit denen nahe verwandter Mineralien:

(1) Vgl. Jahresber. f. 1850, 784. — (2) Wie Heddle später (Phil. Mag. [4] XV, 28) mittheilte, zeigen die rundlichen Massen von Faröelith manchmal bestimmbare Krystalle, rectanguläre Prismen (zwei Flächen  $a$  sind perlmutterglänzend, zwei  $b$  glasglänzend) mit der geraden Endfläche. Sehr vollkommen sind die Krystalle spaltbar in Richtung von  $a$ , vollkommen auch in Richtung von  $b$ , unvollkommen in Richtung eines rhombischen Prisma's, dessen Flächen zu  $a$  unter  $116^\circ 20'$  geneigt sind.

Natrolith	$\text{NaO, SiO}_3 + \text{Al}_2\text{O}_3, \text{SiO}_3 + 2 \text{HO}$
Fargit (1)	$(2 \text{NaO, CaO}), 3 \text{SiO}_3 + 3 (\text{Al}_2\text{O}_3, \text{SiO}_3) + 7 \text{HO}$
Faröelith	$(\text{NaO, 2 CaO}), 2 \text{SiO}_3 + 3 (\text{Al}_2\text{O}_3, \text{SiO}_3) + 8 \text{HO}$
Mesolith	$(\text{NaO, 2 CaO}), 3 \text{SiO}_3 + 3 (\text{Al}_2\text{O}_3, \text{SiO}_3) + 8 \text{HO}$
Skolezit	$\text{CaO, SiO}_3 + \text{Al}_2\text{O}_3, \text{SiO}_3 + 8 \text{HO}$

wonach der Mesolith aus 2 At. Skolezit und 1 At. Natrolith bestünde.

Uigit.

Uigit nennt Heddle (2) ein als neu betrachtetes, mit Faröelith und Analcim in dem Mandelgestein bei Uig auf Skye in garbenförmigen Platten vorkommendes, dem Aussehen nach zwischen Faröelith und Gyrolith stehendes Mineral von weißer oder schwach gelblicher Farbe, Perlglanz, Härte 5,5, sp. G. 2,284; es schmilzt vor dem Löthrohr leicht und ruhig zu einem undurchsichtigen aber nicht schaumigen Email, und ergab :

45,98  $\text{SiO}_3$ ; 21,98  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ; 16,15  $\text{CaO}$ ; 4,7  $\text{NaO}$ ; 11,25  $\text{HO}$ .

Laumontit?  
Hypostilbit?

Ein zeolithartiges Mineral von der Insel Skye, welches J. W. Mallet analysirte, war von Heddle als verwitterter Laumontit betrachtet worden (3). S. Haughton (4) hat ein in den äußeren Eigenschaften mit diesem Mineral übereinstimmendes von demselben Fundort untersucht und darin gefunden :

$\text{SiO}_3$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{CaO}$	$\text{MgO}$	$\text{KO}$	$\text{NaO}$	$\text{HO}$	Summe
52,40	17,98	9,97	0,86	0,08	1,40	17,88	99,97

wonach er dasselbe für identisch mit Beudant's Hypostilbit erklärt.

stilbit.

In schönen Stilbitkrystallen aus dem Nerbudda-Thal in Hindostan fand Haughton :

$\text{SiO}_3$	$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{CaO}$	$\text{MgO}$	$\text{KO}$	$\text{NaO}$	$\text{HO}$	Summe
56,69	15,85	5,88	0,82	0,89	1,45	17,48	98,46

(1) Die Bezeichnung *Fargit* und die oben angegebene Formel nimmt Heddle jetzt für den von ihm früher (Jahresber. f. 1856, 861) untersuchten und als identisch mit Natrolith betrachteten s. g. Galactit von Glenfarg in Fifeshire an. — (2) Aus d. New Edinb. Phil. Journ. [2] IV, 162 in Sill. Am. J. [2] XXV, 414. — (3) Jahresber. f. 1856, 862 f. — (4) Phil. Mag. [4] XIII, 509; J. pr. Chem. LXXII, 188; Chem. Centr. 1857, 681.

Bukeisen (1) untersuchte den Desmin, welcher auf der Seisser Alpe an der Puffer Lahn neben Chabasit und Analcim im Melaphyr vorkommt, kleine halbkugelige Massen von concentrisch-strahliger Textur bildet, grünlich-weiß, stark glasglänzend, durchscheinend bis durchsichtig ist, die Härte 3,5 und das sp. G. 2,0 hat. Er fand darin :

52,84  $SiO_3$ ; 16,30  $Al_2O_3$ ; 11,79  $CaO$ ; 17,16  $HO$  (Summe 98,09).

C. A. Kurlbaum fand, wie F. A. Genth (2) mittheilt, in Epistilbit von Island :

$SiO_3$	$Al_2O_3$	$Fe_2O_3$	$CaO$	$NaO$	$KO$	$HO$	Summe
58,74	17,10	0,12	7,81	2,06	0,19	14,21	100,23.

Epistilbit.

Descloizeaux (3) fand es durch die Identität der optischen Eigenschaften des Heulandits und des Beaumontits bestätigt, daß beide Mineralien derselben Species zuzurechnen sind.

Heulandit  
(Beaumontit).

A. E. Nordenskiöld (4) theilte mit, daß Thoreld ein in losen Steinen am Strande von Yli Kitkajärvi in Finnland gefundenes Mineral als Gongylit benannt hat. Dasselbe ist undeutlich krystallisirt, zeigt nach zwei Richtungen ziemlich deutliche Spaltbarkeit, ist wachsartig glänzend, an den Kanten schwach durchscheinend, gelb oder gelbbraun, zeigt weißen Strich, muscheligen oder splittrigen Bruch, das sp. G. 2,7, die Härte 4 bis 5; es giebt vor dem Löthrohr Wasser aus und schmilzt bei stärkerer Hitze zu blasigem Glase. Nach Thoreld wäre das Mineral  $2(3[MgO, KO], 2SiO_3) + 6(Al_2O_3, 2SiO_3) + 9HO$ ; Nordenskiöld glaubt, es lasse sich dafür die Formel  $2(RO, SiO_3) + 2R_2O_3, 3SiO_3 + 3HO$  annehmen.

Gongylit.

Als zwei andere neue, von N. Nordenskiöld unterschiedene wasserhaltige Silicate werden Neotokit und Ella-

Neotokit.

(1) Wien. Acad. Ber. XXIV, 286; Chem. Centr. 1857, 709. —  
(2) Sill. Am. J. [2] XXIII, 421; J. pr. Chem. LXXIII, 206. — (3) In der S. 652 angef. Abhandl. — (4) Am S. 668 angef. Ort.



git genannt. Der Neotokit wird beschrieben als amorph, glasartig glänzend, undurchsichtig oder schwach an den Kanten durchscheinend, schwarz oder schwarzbraun, mit braunem Strich, ebenem oder flachmuscheligen Bruch, sp. G. 2,7 bis 2,8, Härte 3,5 bis 4,0; vor dem Löthrohr giebt er Wasser aus, bekommt Risse, schmilzt aber nicht; seine Zusammensetzung sei  $\text{MgO}$ ,  $\text{SiO}_3 + 4 ([\text{Fe}_2\text{O}_3, \text{Mn}_2\text{O}_3], \text{SiO}_3) + 8 \text{HO}$ . Er fand sich nur in der Nähe von Gäsbole im Sjundea-Kirchspiel in Finnland. — Der Ellagit. Ellagit habe vermuthlich monoklinometrische Krystallform; er findet sich an einer einzigen Stelle auf Åland in krystallinischen Massen mit zwei sich etwa unter  $90^\circ$  schneidenden Spaltungsrichtungen, ist auf den Spaltungsflächen schwach perlmutterartig glänzend, undurchsichtig oder an den Kanten wenig durchscheinend, gelb, gelbbraun, in das Gelblichrothe, der Strich weiß, der Bruch uneben, die Härte 2,5 bis 3. Vor dem Löthrohr giebt das Mineral Wasser aus und schmilzt bei stärkerer Hitze zu weißem Email; die Zusammensetzung sei  $3 \text{CaO}$ ,  $4 \text{SiO}_3 + 4 (\text{Al}_2\text{O}_3, \text{SiO}_3) + 12 \text{HO}$ .

Silicate  
mit  
Hydraten.  
Serpentin.

Gilm (1) untersuchte A schaligen Serpentin (Antigorit?) von Windisch-Matrei im Kalser Thale in Tyrol (das Mineral kommt krummschalig abgesondert vor, ist auf den Absonderungsflächen stark glasglänzend, auf dem Querbruch matt, dunkel-lauchgrün bis hellgrün, von Härte 3,5 und sp. G. 2,593), B asbestartigen Serpentin (Metaxit) von Pregratten in Tyrol (das Mineral ist verworren feinfaserig, grünlichweiß, dickschalig und dann im Querbruch deutlich faserig, von Härte 2 und sp. G. 2,564) :

A : 42,42  $\text{SiO}_3$ ; 38,05  $\text{MgO}$ ; 5,71  $\text{FeO}$ ; 0,65  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ; 12,91  $\text{HO}$  (Summe 99,74)  
B : 42,19 " 38,71 " 5,98 " 0,62 " 12,54 " ( " 100,04)

Antigorit.

G. J. Brush (2) fand in, von Krantz erhaltenem Antigorit :

(1) Wien. Acad. Ber. XXIV, 287; Chem. Centr. 1857, 710. —  
(2) Sil. Am. J. [2] XXIV, 128.

SiO <sub>2</sub>	FeO	MgO	NiO, Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	HO
41,58	7,22	86,80	Spur	2,60	12,67,

und betrachtet hiernach denselben als eine schieferige Varietät von Serpentin.

Vorhausarit nennt Kenngott (1) ein auf dem Monzonigebirge im Fleimser Thale in Tyrol an der Berührungsfläche des Syenits mit dem Kalk vorkommendes Mineral. Dieses ist amorph, derb und eingesprengt, hat muscheligen bis unebenen Bruch, ist dunkelbraun bis bräunlich- oder grünlichschwarz, glänzend bis wenig glänzend (wachsartig, zum Theil in Glasglanz geneigt), durchscheinend an den Kanten, von hellbräunlichgelbem bis rostbraunem Strich, spröde, von Härte 3,5, sp. G. 2,45. Vor dem Löthrohr ist es unschmelzbar, wird es graulichweiß und mürbe; fein gepulvert wird es durch concentrirte Salzsäure und Schwefelsäure vollständig zersetzt. Oellacher fand darin :

SiO <sub>2</sub>	MgO	FeO	MnO	HO	X*)	Summe
41,21	89,24	1,72	0,80	16,16	0,96	99,59.

\*) Phosphors. Kalk und Chlorealcium.

Kenngott giebt hiernach die Formel  $\text{MgO}, \text{SiO}_3 + \text{MgO}, 2 \text{HO} = 2 \text{MgO}, \text{SiO}_3 + 2 \text{HO}$ .

C. v. Hauer (2) fand in Grünerde von Kaaden in Böhmen, einer compacten plastischen Masse von schöner grüner Farbe :

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	CaO	MgO	KO	CO <sub>2</sub> u. HO
41,0	8,0	23,4	8,2	2,8	8,0	19,8.

Nach Descloizeaux (3) ist der Pennin optisch einaxig, doch in verschiedenen Varietäten in verschiedener Weise. Durchsichtige kleine Krystalle wie die Mehrzahl der bläulichen und bläulichgrünen Tafeln von Zermatt oder aus Tyrol und die Krystalle mit triangulärer Basis aus dem Binnenthale sind negativ; die grünlichen Krystalle von Zer-

Chlorit.  
Pennin.  
Ripidolith.  
Klinochlor.  
Leuchtenbergit.

(1) Jahrb. d. k. k. geolog. Reichsanstalt 1857, 358. — (2) Jahrb. d. k. k. geolog. Reichsanstalt, VII. Jahrg., 4. Hft., 845. — (3) In der S. 652 angef. Abhandl.; im Ausz. Sill. Am. J. [2] XXV, 404.

Chlorit.  
Pennin.  
Ripidolith.  
Klinochlor.  
Leuchten-  
bergit.

matt und namentlich die von Ala sind hingegen optisch-positiv und von der letzteren Localität verhalten sich einzelne Krystalltafeln optisch-neutral. An den positiven Krystallen von Zermatt und Ala,  $R : OR$ , fand Descloizeaux  $R : R = 65^{\circ}28'$ ,  $R : OR = 103^{\circ}45'$ , an negativen von Zermatt  $R : R = 63^{\circ}15'$ ,  $R : OR = 100^{\circ}30'$  (er betrachtet die Winkelunterschiede als möglicherweise nur zufällige, da die Flächen der letzteren Krystalle genauere Messung nicht zuließen). Leuchtenbergit ist positiv-einaxig und stellt sich zu dem positiven Pennin. — Zum Klinochlor, als optisch-zweiaxig (der Winkel der Axen ist bei Krystallen von verschiedenem Fundort sehr wechselnd, 30 bis  $86^{\circ}$ ) mit positiver Mittellinie, stellt Descloizeaux den Chlorit von Pfitsch, Pfunders und aus dem Zillerthal, von Taberg (Tabergit) und Marienberg. An Chlorit von Traversella fand Descloizeaux das Centrum durchsichtig, schwarzgrün, zweiaxig mit negativer Mittellinie, den Rand hellgrün, durchscheinend, zweiaxig (die zwei Axen machen einen sehr spitzen Winkel) mit positiver Mittellinie. Aehnliche Verwachsungen optisch verschiedener Substanzen finden sich in einem chloritartigen Mineral von Taberg. Ein solches Mineral von Brosso in Piemont, welches grofse gleichförmig grüne sechseckige Tafeln zeigt, zweiaxig mit einem sehr kleinen Winkel der optischen Axen und negativer Mittellinie ist, fand Damour zusammengesetzt :

88,67  $SiO_2$  \*); 20,87  $Al_2O_3$ ; 29,49  $MgO$ ; 6,37  $FeO$ ; 10,10  $HO$ .

\*) Aus der Differenz.

Am Ripidolith ist die Doppelbrechung nur schwach, die optischen Axen machen einen Winkel von etwa  $20^{\circ}$ , die Mittellinie ist positiv. — Descloizeaux ist der Ansicht, die verschiedenen chloritartigen Mineralien können, mindestens gröfstentheils, in drei, als Pennin, Klinochlor und Ripidolith zu bezeichnende Abtheilungen gebracht werden.

Kokscharow (1) hat eine Zusammenstellung der über den Chloritoïd erschienenen Untersuchungen gegeben. Chloritoïd.

Kokscharow (2) machte Mittheilungen über Topase (von Nertschinsk) mit gekrümmten Flächen, ferner über eine von Kotschubey beobachtete Topascombination  $\infty P. \infty \dot{P} 2. 0P$  (vom Flusse Urulga, gleichfalls in der Gegend von Nertschinsk). Silicate mit Fluoriden o. Sulfaten.  
Topas.

Nordenskiöld (3) giebt nach der Untersuchung einer Sendung Lasursteine aus der Gegend des Baikalsee's an, daß die blaue Farbe dieses Minerals selten natürlich, meistens durch künstliche Erhitzung hervorgebracht sei. Die Krystalle,  $\infty O \infty$  und  $\infty O$ , sitzen mit einem feldspathartigen Mineral und Schwefelkies in Kalkstein (4); sie waren theilweise farblos, stellenweise grün, blau, violett, hellroth, Lasurstein.

(1) Materialien zur Min. Rußlands II, 357. — (2) Mater. zur Min. Rußlands II, 344. — (3) Im Ausz. aus d. Bull. nat. Moscou 1857, I, 213 in d. Zeitschr. f. d. ges. Naturw. X, 522. — (4) Als mit dem Lasurstein vorkommende oder verwachsene Mineralien nennt Nordenskiöld: Ein in regelmässigen 4- und 8seitigen, wahrscheinlich dem quadratischen System angehörenden Prismen, auch derb im s. g. Lasur-Feldspath eingewachsen vorkommendes, als *Paralogit* bezeichnetes Mineral, welches keine Spaltungsrichtung zeigt, die Härte 7 bis 7,5, das sp. G. 2,665 hat, weiß, stellenweise blau oder rothblau, an den Kanten durchscheinend ist, in der äußeren Flamme geglüht gelb wird, in der inneren Flamme leicht mit Blasenwerfen zu farblosem Glase schmilzt, und bei Thoreld's Analyse 44,95 pC.  $SiO_2$ , 26,89  $Al_2O_3$ , 14,44 CaO, 10,86 NaO, 1,01 CaO, Spuren von Manganoxydul und 1,85 Glühverlust ergab. Ein nur krystallisirt oder krystallinisch vorkommendes, als *Kokscharowit* bezeichnetes Mineral, mit zwei sehr deutlichen, unter  $124^\circ$  geneigten Spaltungsrichtungen, von Härte 5 bis 5,5, theils farblos und stark glänzend, theils braun und weniger glänzend, welches beim Erhitzen dunkel wird und dann leicht zu weißem halbdurchsichtigem Glase schmilzt. (Dieses Mineral ist, wie auch die folgenden, noch nicht analysirt.) *Lasur-Apatit*, ein aus Kieselsäure, Phosphorsäure, Thonerde, Kalk und Magnesia bestehendes, in hexagonalen Prismen krystallisirendes himmelblaues Mineral, von Härte 5, bei starker Hitze unter Entfärbung schmelzend, vor dem Löthrohr sich wie Apatit verhaltend. *Lasur-Feldspath*, ein nicht krystallisirtes, aber Feldspathdurchgänge zeigendes, im Bruch mattes Mineral von Härte 6, sp. G. 2,597, schwer schmelzbar zu halbdurchsichtiger Masse.

von frischerem und glänzenderem Aeußeren wie die Lasursteine aus der Bucharei, deren hochblaue Färbung und mattes Aussehen sie aber durch Erhitzen annahmen.

Titanate;  
Tantalate;  
Molybdate;  
Vanadate.  
Perowskit.

Seneca (1) fand für Perowskit von Schelingen am Kaiserstuhl in Baden — kleine glänzende eisenschwarze Würfel mit deutlicher Spaltbarkeit parallel den Würfel-  
flächen, Härte 5,5, sp. G. 4,02 — in zwei Analysen die Zusammensetzung :

58,95 TiO<sub>2</sub> 85,69 CaO 6,23 FeO (Summe 100,87)  
59,80 „ 85,94 „ 5,99 „ ( „ 101,28)

entsprechend der Formel (CaO, FeO), TiO<sub>2</sub>.

Tantalit.

A. E. Nordenskiöld (2) hat die Tantalite von Skogböle in Kimito und von Härkäsaari in Tammela (in Finnland) untersucht und gefunden, daß sie in zwei Species zu unterscheiden sind. Die eine, welcher er die Bezeichnung Tantalit läßt (sie ist auch als Tantalit mit zimtbraunem Pulver oder als Skogbölit oder Tammela-Tantalit bezeichnet worden) kommt an den beiden genannten Localitäten vor. Das Mineral ist schwach metallglänzend, undurchsichtig, schwarz, von schwarzbraunem bis zimtbraunem Pulver, meistens unebenem Bruch, dem sp. G. 7,8 bis 8,0 (angefressene, wahrscheinlich veränderte Krystalle ergaben 7,3 bis 7,4), Härte 6,0 bis 6,5. Es krystallisiert rhombisch, mit dem Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe = 1 : 0,8170 : 0,6517; die Krystalle sind gewöhnlich begrenzt von P und  $\infty \bar{P}^{4/3}$ ; untergeordnet kommen vor  $\infty \bar{P} \infty \cdot \infty \bar{P} \infty \cdot \bar{P}^{2/3} \cdot \bar{P}^{1/3} \cdot \bar{P} \infty \cdot \frac{1}{6} \bar{P} \infty$  und  $3 \bar{P} \infty$  (es ist nach N. Nordenskiöld P : P in den Seitenkanten = 91°44', in den Endkanten = 126°1' und 112°32'); sehr gewöhnlich sind Zwillingskrystalle, mit  $\infty \bar{P} \infty$  als Zusam-

(1) Ann. Ch. Pharm. CIV, 871; Chem. Centr. 1858, 286; J. pr. Chem. LXXIII, 506. — (2) Acta soc. Fennicae V, 163; Pogg. Ann. CL, 625. Nach Hermann (J. pr. Chem. LXX, 205) enthält der Tantalit von Kimito 78,07 pC. Tantalsäure, 11,02 niobige Säure, 10,08 Eisenoxyd, 8,88 Eisenoxydul, 1,82 Manganoxydul, 0,70 Zinnoxyd (Summe 99,70).

mensetzungsfläche. Vor dem Löthrohr verhält sich dieses Mineral wie das folgende, ausgenommen daß es die Zinn- und Manganreaction nur sehr schwach zeigt. Nach Nordenskiöld ist die Zusammensetzung dieses Minerals 2 FeO, 5 TaO<sub>2</sub>; er fand darin :

TaO <sub>2</sub>	SnO <sub>2</sub>	CuO	FeO	MnO	CaO	Summe
84,44	1,26	0,14	13,41	0,96	0,15	100,36.

Die andere Mineralspecies, welche A. E. Nordenskiöld *Ixiolith* nennt (N. Nordenskiöld hatte sie Kimito-Tantalit genannt), ist nur, zusammen mit der vorhergehenden, bei Skogböle gefunden wurden. Der Ixiolith ist schwach metallglänzend, schwarzgrau bis stahlgrau, von braunem Pulver, flachmuscheligen, zuweilen fast unebenem Bruch, dem sp. G. 7,0 bis 7,1 (in reinen Stücken), der Härte 6,0 bis 6,5. Auch er krystallisirt rhombisch, mit dem Verhältniß der Nebenaxen zur Hauptaxe = 1 : 0,5508 : 1,2460; die Krystalle zeigen gewöhnlich vorherrschend  $0P \cdot \infty \bar{P} \infty \cdot \infty \bar{P} \infty$ , untergeordnet  $P \cdot \infty P \cdot \bar{P} \infty \cdot 3 \bar{P} \infty$  und  $\frac{1}{3} \bar{P} \infty$  (es ist  $P : P$  in den Seitenkanten =  $137^{\circ}40'$ , in den Endkanten =  $95^{\circ}6'$  und  $70^{\circ}28'$ ;  $\infty P : \infty P = 122^{\circ}19'$ ); Zwillingkrystalle sind häufig, mit  $\frac{1}{3} \bar{P} \infty$  als Zusammensetzungsfläche. Vor dem Löthrohr verändert sich der Ixiolith in der Zange nicht; er löst sich leicht in Borax und Phosphorsalz mit Eisen- und Manganreaction; er giebt mit Soda auf Kohle reducirt reichliche Flittern von Zinn. Seine Zusammensetzung ist noch nicht genauer bekannt; Nordenskiöld vermuthet, sie möge durch 2 (FeO + MnO) + 5 (5 TaO<sub>2</sub> + SnO<sub>2</sub>) ausgedrückt sein.

Ixiolith.

Die von Kennigott behauptete Identität des Tyrits mit dem Fergusonit (1) wird von D. Forbes (2) bezweifelt. Dieser giebt jetzt, zu seiner früheren Analyse (3) des Tyrits von Hampemyr auf Tromöe, noch eine des Tyrits von Helle bei Naeskül in der Gegend von Arendal :

Tyril.

(1) Vgl. Jahresber. f. 1855, 962 f. — (2) Phil. Mag. [4] XIII, 91.  
— (3) Jahresber. f. 1855, 963.

Tyrit.	TaO <sub>2</sub>	YO	CaO	CeO	LaO	FeO	UO	SnO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	ZrO	HO	Summe
	44,48	27,83	1,68	5,63	1,47	2,11	5,99	Spur	3,55	2,78	4,66	100,18.

Die Krystalle von Helle sind stets auf schwarzem Glimmer spießförmig aufgewachsen, mit so undeutlichen Flächen, daß eine krystallographische Bestimmung nicht möglich war; sie scheinen dem quadratischen System anzugehören, zeigen in Einer Richtung deutliche, in zwei Richtungen spurenweise Spaltbarkeit, die Härte 6,5, das sp. G. 5,13 bis 5,36, graubraune bis nelkenbraune Farbe, gelblichbraunen Strich, Harzglanz, dem Metallglanz sich nähernd. Forbes hebt, als den Tyrit von dem Fergusonit unterscheidend, namentlich das geringere sp. G. des ersteren hervor und die verschiedene Zusammensetzung, nach Hartwall's (1) Analyse des Fergusonits, und daß dieser kein Wasser enthält.

Adelpholit. Als Adelpholit hat, wie A. E. Nordenskiöld (2) mittheilt, N. Nordenskiöld ein zu Rajamäki und Laurinmäki bei Torro im Tammela-Kirchspiel in Finnland gefundenes Mineral bezeichnet. Dieses kommt mit Beryll und kleinen Tantalitkrystallen in Feldspath eingesprengt vor, krystallisirt quadratisch (Näheres über die Form ist nicht angegeben), ist braungelb, vom Braunen bis ins Schwarze, fettglänzend, an den Kanten durchscheinend, zeigt weissen oder weißlichgelben Strich, muscheligen Bruch, die Härte 3,5 bis 4,5, das sp. G. 3,8; es sei wahrscheinlich niobs. und tantals. Eisen- und Manganoxyd (oder Oxydul), mit 9,7 pC. Wasser.

Bleigelb. Damour und Des cloizeaux (3) fanden an kleinen gelblichgrünen durchsichtigen Krystallen von Bleigelb aus dem Gold und Platin führenden Sande von Antioquia die quadratische Combination  $P\infty \cdot \frac{1}{2}P\infty \cdot OP \cdot P$  und die Winkel  $OP : P\infty = 122^{\circ}32'$ ,  $OP : \frac{1}{2}P\infty = 142^{\circ}$ ,  $P\infty :$

(1) Vgl. Rammelsberg's Handwörterb. d. chem. Min. I, 236. —

(2) Am S. 668 angef. Ort. — (3) In der S. 654 angef. Abhandl.

$\frac{1}{2}P\infty = 160^{\circ}10'$ ,  $P\infty : P\infty$  in den Seitenkanten  $= 115^{\circ}10'$ ,  
 $OP : P = 114^{\circ}20'$ ,  $P : P$  in den Seitenkanten  $= 131^{\circ}40'$ .

Bergemann (1) fand in dem Aräoxen (2) von Dahn Aräoxen.  
im Lauterthale in Rhein-Bayern :

PbO	ZnO	AsO <sub>5</sub>	VO <sub>5</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> *)	Summe
52,55	18,11	10,52	16,81	1,84	99,83,

\*) Mit Spuren von Phosphorsäure.

wonach der Aräoxen eine Verbindung von drittel-vanadins.  
Bleioxyd mit arsens. Zinkoxyd bilden würde.

Brush (3) theilt mit, dafs nach Krantz Aräoxen Dechenit.  
Eusynchit.  
und Dechenit (4) ein und dasselbe Mineral, auch von derselben Localität sind, und dafs er selbst in von Krantz erhaltenem Dechenit einen beträchtlichen Zinkgehalt gefunden. Auch im Eusynchit (5) fand Brush einen Zinkgehalt.

Ein bei Steamboat, Chester County in Pennsylvanien, Phosphate;  
Arseniate.  
Wawellit.  
vorkommender Wawellit zeigt nach Genth (6) rhombische, manchmal sternförmig gruppirte Krystalle (Dana fand ein Prisma von  $123$  bis  $124^{\circ}$ ), gewöhnlich aber stalactitenförmige oder traubige Massen als Ueberzug auf Brauneisenstein. Der stalactitenförmige Wawellit ergab :

$34,68 PO_5$ ;  $36,67 Al_2O_3$ ;  $28,29 HO$ ,

nebst  $0,22$  beigemengtem Brauneisenstein und Spuren von Fluor (Summe  $99,86$ ), entsprechend der Formel  $3Al_2O_3$ ,  $2PO_5 + 12HO$ .

G. K. F. Gerlach (7) fand in dem Triphyllin aus Triphyllin.  
dem Granit von Bodenmais :

PO <sub>5</sub>	FeO	MnO	CaO	MgO	KO	NaO	LiO	Summe
40,82	86,54	9,05	0,58	1,97	0,35	2,51	6,84	98,16.

Das Verhältnifs der Sauerstoffgehalte in RO und PO<sub>5</sub> ist  $= 3,4 : 5$ , dem von Rammelsberg (8) angenommenen  $3,5 : 5$  sehr nahe kommend.

- (1) Jahrb. Min. 1857, 397. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1850, 753. —  
(3) Sill. Am. J. [2] XXIV, 116. — (4) Jahresber. f. 1850, 752. —  
(5) Jahresber. f. 1855, 964. — (6) Sill. Am. J. [2] XXIII, 428. —  
(7) Zeitschr. f. d. ges. Naturwissensch. IX, 149. — (8) Jahresber. f. 1852, 889.



Phosphorit.

W. Mayer (1) untersuchte den Phosphorit von Amberg, welcher hier im Jurakalk nesterweise in nierenförmigen stalactitischen Massen mit strahlig-faseriger Textur vorkommt; er ist gelblichweiß, leicht zerreiblich. Reine weiße Stücke ergaben:

Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	NaO	KO	PO <sub>5</sub>	CO <sub>2</sub>	Fl	X*)	Summe
0,90	52,21	0,09	0,27	0,39	89,57	2,78	1,90	1,96	100,07.

\*) Bergart und Kieselsäure.

In diesem Phosphorit fand Mayer auch einen Jodgehalt. Reinsch (2) glaubt nach seinen Versuchen, daß dieser Jodgehalt nur einzelnen Stücken dieses Minerals, anderen nicht zukomme.

Ueber das natürliche Vorkommen von phosphors. Kalk vgl. auch S. 633.

Ytterspath.  
(Castel-  
naudit.)

Wie im Jahresber. f. 1853, S. 841 angegeben wurde, hatte Damour ein als wasserhaltig betrachtetes Phosphat der Yttererde, welches im diamantführenden Sande aus Bahia gefunden wurde, als Castelnaudit bezeichnet. Es wurde damals schon erinnert, daß der Wassergehalt vielleicht unwesentlich ist; daß er dies ist und bei der früheren Untersuchung auf der Beimengung von Diaspor beruhte, hat nun Damour (3) selbst angegeben; für eine quantitative Analyse reichte das vorhandene Material nicht. — Ein früher für kiesels. Yttererde gehaltenes, gleichfalls in jenem Sande vorkommendes Mineral erkannte er nun auch als phosphors. Yttererde. Dieses Mineral bildet zimtbraune undurchsichtige abgerundete Körner, manchmal quadratische Pyramiden, von 4,39 sp. G., ritzt Glas schwach, löst sich vor dem Löthrohr in Phosphorsalz nur schwierig; es ergab:

31,64 PO<sub>5</sub>; 60,40 YO; 7,40 TiO<sub>2</sub> u. ZrO; 1,20 U<sub>2</sub>O<sub>3</sub> u. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (Summe 100,64).

(1) Ann. Ch. Pharm. CI, 281; J. pr. Chem. LXX, 501; Dingl. pol. J. CXLIV, 399; Chem. Centr. 1857, 884. Nach einer Mittheilung von Gorup-Besanez an Mayer stammte das von Schröder (Jahresber. f. 1854, 857) untersuchte fluorfreie Mineral nicht von Amberg, sondern wahrscheinlich von Redwitz. — (2) N. Jahrb. Pharm. VII, 323. — (3) In der S. 653 angef. Abhandl.

Damour und Descloizeaux (1) untersuchten Monazitkrystalle aus dem Gold und Platin führenden Sande vom Rio-Chico in Antioquia. An den monoklinometrischen Krystallen  $\infty P . \infty P \infty . + P . + P \infty$  mit  $OP$  als Spaltungsfläche bestimmten sie  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 93^{\circ}20'$ ,  $+ P : + P$  daselbst  $= 107^{\circ}$  ungefähr,  $+ P : + P \infty = 143^{\circ}40'$ ,  $OP : \infty P \infty = 76^{\circ}16'$ ,  $+ P \infty : OP = 129^{\circ}30'$ ,  $+ P \infty : \infty P \infty = 127^{\circ}0'$ . Es wurde darin gefunden :

28,6  $PO_5$ ; 45,7  $CeO$ ; 24,1  $LaO$ ; 1,6 Unlös. in Schwefelsäure, (keine Thonerde), entsprechend der Formel  $3(CeO, LaO), PO_5$ .

Zschau (2) giebt in der Beschreibung eines großen Monazitkrystalls von Helle in Norwegen die Winkel:  $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt  $= 92$  bis  $93^{\circ}$ ,  $OP : + P \infty = 130^{\circ}$ ,  $OP : \infty P \infty = 77^{\circ}$ ,  $OP : + P = 121^{\circ}$ ,  $OP : (P \infty) = 138^{\circ}$ ,  $OP : (2 P \infty) = 119^{\circ}$ .

Nach Descloizeaux (3) ist der gelbe (Kalk-)Uranglimmer (Uranit, Autunit) mit dem grünen (Kupfer-)Uranglimmer (Chalkolith) nicht isomorph, sofern ersterer optisch-zweiaxig ist, somit nicht quadratische Krystallform hat. Nach Descloizeaux ist er rhombisch, mit  $\infty P : \infty P = 93^{\circ}$ .

Als Hitchcockit hatte Shepard (4) ein in der Canton Mine (Georgia) auf Glimmerschiefer als dünner, bisweilen traubiger Ueberzug vorkommendes Mineral von weißer, bläulicher, gelblicher oder grünlicher Farbe, farblosem Strich, Härte 2,75 bis 3, sp. G. 2,909 beschrieben, welches wasserhaltige phosphors. Thonerde mit Zinkoxyd sei. Nach F. A. Genth (5) zeigt das als Hitchcockit benannte Mineral

(1) In der S. 654 angef. Abhandl. — (2) Aus d. Allg. deutschen Nat. Zeit., Dresden 1857, 208 in Sill. Am. J. [2] XXV, 410. — (3) In der S. 652 angef. Abhandl. — (4) Report on the Canton Mine, Georgia; Newhaven 1856; ferner in seinem Treatise on Mineralogy, 8. ed., 401. — (5) Sill. Am. J. [2] XXIII, 424.

Bleigummi.  
(Hitchcockit).

unter starker Vergrößerung krystallinische Structur; er fand dafür die Härte 4,5, das sp. G. 4,014, die Zusammensetzung :

Unlös.	Cl	CO <sub>2</sub>	PO <sub>5</sub>	PbO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	HO	Summe
0,48	0,04	1,98	18,74	29,04	25,54	0,90	1,44	20,86	99,02
1,11			18,74		24,69	0,68	1,49	21,65	

und stellt dafür, nach Abrechnung der Kohlensäure als Beimengung RO, CO<sub>2</sub>, die Formel  $3\text{PbO}, \text{PO}_5 + 3\text{Al}_2\text{O}_3, 2\text{PO}_5 + 3(\text{Al}_2\text{O}_3, \text{HO}) + 24\text{HO}$  auf. Dana (1) machte darauf aufmerksam, daßs sich dieses Mineral, dem Bleigummi sich an die Seite stellend, als bestehend aus phosphors. Bleioxyd mit Thonerdehydrat betrachten lasse. Shepard (2) stellte in Abrede, daßs Genth wahren Hitchcockit untersucht habe; Genth (3) fand die von ihm angegebene Zusammensetzung bei der qualitativen Untersuchung eines von Shepard selbst als Hitchcockit bestimmten Minerals bestätigt. Nach Shepard kommt in der Canton Mine auch Bleigummi vor; nach Genth (4) ist ein angeblich (5) von Shepard als Bleigummi bestimmter gelblichgrüner Ueberzug auf Quarz unreiner Kupfervitriol.

Pyromorphit.  
(Cherokin).

Cherokin nannte Shepard in seinem *Report on the Canton Mine* ein wie Pyromorphit krystallisirtes, die Farbe des Weifsbleierztes habendes Mineral von 4,8 sp. G., welches aus Phosphorsäure, Thonerde, Zinkoxyd und Wasser bestehe; später (6) gab er phosphors. Bleioxyd als vorwaltenden Bestandtheil neben den eben genannten an. Genth (7) fand darin weder Thonerde, noch Zinkoxyd, noch Wasser, das Mineral selbst von Pyromorphit nicht verschieden. Nach Shepard (8) war das von Genth Untersuchte kein wahrer Cherokin; aber auch T. S. Hunt (9) erkannte von

(1) Sill. Am. J. [2] XXIV, 125. — (2) Sill. Am. J. [2] XXIV, 41. — (3) Sill. Am. J. [2] XXIV, 133. — (4) Sill. Am. J. [2] XXIII, 422. — (5) Shepard's Widerspruch Sill. Am. J. [2] XXIV, 41. — (6) *Treatise on Mineralogy*, 8. ed., 407. — (7) Sill. Am. J. [2] XXIII, 422. — (8) Sill. Am. J. [2] XXIV, 38. — (9) Sill. Am. J. [2] XXIV, 275.

Shepard selbst erhaltenen Cherokin (milchweisse Prismen) als Pyromorphit, dem weniger als 1 pC. einer weissen Substanz (vielleicht phosphors. Kalk oder Thonerde) beigemengt war.

In derbem indigoblauem Vivianit von Allentown, Monmouth County in New-Jersey, fanden C. A. Kurlbaum (I u. II) und F. A. Genth (III), wie Letzterer mittheilt (1) :

Vivianit.

I	29,65 PO <sub>5</sub> ;	27,62 FeO;	18,45 Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ;	0,08 MgO;	25,60 HO (Summe 101,85)
II	29,21			0,10	
III	29,48		19,70		

entsprechend der Formel :  $10(3 \text{ FeO}, \text{PO}_5 + 8 \text{ HO}) + 3(3 \text{ Fe}_2\text{O}_3, 2 \text{ PO}_5 + 10 \text{ HO})$ .

Nach F. A. Genth (2) kommt Grüneisenstein in der Grünsandformation bei Allentown in New-Jersey in strahliger, einen Ueberzug bildenden Massen vor, mit dunkellauchgrüner, bei beginnendem Uebergang in Brauneisenstein brauner Farbe. C. A. Kurlbaum fand in dem grünen Mineral :

Grüneisenstein.  
(Dufrenit.)

0,72 SiO<sub>2</sub>; 82,61 PO<sub>5</sub>; 3,77 FeO; 58,74 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; 10,49 Wasser (Summe 100,95), annähernd entsprechend der Formel  $(3 \text{ FeO}, \text{PO}_5 + 8 \text{ HO}) + 6(3 \text{ Fe}_2\text{O}_3, 2 \text{ PO}_5 + 4 \text{ HO})$ . Genth ist der Ansicht, es möge etwas Vivianit beigemengt gewesen sein, und dem reinen Grüneisenstein die Formel :  $3 \text{ Fe}_2\text{O}_3, 2 \text{ PO}_5 + 4 \text{ HO}$  zukommen.

Dauber (3) fand an durchscheinenden bis durchsichtigen, scharf ausgebildeten Krystallen von Svanbergit (4), deren Farbe die der brasilischen Topase war, die rhomboëdrische Combination  $R \cdot 4R$  ( $R : R$  in den Endkanten =  $90^\circ 35'$ ,  $R : 4R = 154^\circ 30'$ ; die Krystalle sind deutlich spaltbar parallel  $OR$ ). Die Form kommt der des Beudantic nahe.

Svanbergit.

(1) Sill. Am. J. [2] XXIII, 422; J. pr. Chem. LXXIII, 207. — (2) Sill. Am. J. [2] XXIII, 424. — (3) Pogg. Ann. C, 579; Jahrb. Min. 1857, 711. — (4) Vgl. Jahresber. f. 1854, 861.

**Beudantit.**

Beudantit ist, aufser zu Horhausen in Rheinpreussen (von wo die von Levy zuerst untersuchten und als Beudantit benannten rhomboëdrischen Krystalle stammten; später wurde das Mineral oft als mit Würfelerz identisch betrachtet), nach Dauber's Angabe auch auf der Grube »schöne Aussicht« bei Dernbach unweit Montabaur in Nassau vorgekommen und von Krantz zu Glandore bei Cork in Irland gefunden worden. Dauber fand die Krystalle, die sich selten zu Messungen eignen, rhomboëdrisch, mit den Flächen  $R. - R. - 2R. - 4R. - 5R$  und der Neigung  $R : R$  in den Endkanten (im Mittel ziemlich abweichender Messungen) =  $91^{\circ}18'$ . Die bei Dernbach besonders häufigen Rhomboëder  $- 2R$  lassen sich ziemlich leicht parallel  $OR$  spalten; bei den würfelnähnlichen gelang dies nicht.

Rammelsberg (1) untersuchte den Beudantit von Cork. Die kleinen grünen, theilweise mit einem rostfarbigen Ueberzug bedeckten Rhomboëder liefsen sich von der, aus braunschwarzem Eisensinter bestehenden Unterlage nicht ganz sondern; sp. G. der möglichst reinen Bruchstücke = 4,295; das Mineral wird von Salzsäure nur schwer, von Salpetersäure fast gar nicht angegriffen, von Kalilauge nicht vollständig zersetzt. Gefunden wurde im Mittel mehrerer Analysen:

$SO_3$	$PO_5$	$AsO_5$	$PbO$	$CuO$	$Fe_2O_3$	$HO$	Summe
18,76	8,97	0,24	24,05	2,45	40,69	9,77	99,98

annähernd dem Aequivalentverhältnifs  $4 Fe_2O_3, 2 PbO, 3 SO_3, PO_5, 9 HO$  oder der Formel  $2 (PbO, SO_3) + Fe_2O_3, SO_3 + 3 Fe_2O_3, PO_5 + 9 HO$  entsprechend. Rammelsberg bemerkt, dafs von Percy's Analysen (2) des Minerals von Horhausen die eine (I) nahe kommende Resultate, nur die Arsensäure vor der Phosphorsäure überwiegend, ergab; Rammelsberg selbst fand in dem Horhauser Beudantit nur Phosphorsäure mit Spuren von Arsensäure.

(1) Pogg. Ann. C, 581; Chem. Centr. 1857, 456; Jahrb. Min. 1857, 711; Phil. Mag. [4] XIV, 159. — (2) Jahresber. f. 1850, 754.

F. Sandberger (1) fand am Beudantit von Dernbach auch 5 R. —  $\frac{5}{2}$  R. 0 R (5 R : 5 R = 62°), an dem von Horhausen auch 5 R. 0 R, und R. — R. 0 R an den Krystallen aller Fundorte. Das Mineral ist dunkel-olivengrün bis hell-gelbgrün, im Strich hell-grünlichgelb, durchscheinend bis durchsichtig, glasglänzend, dem Diamantglanz sich nähernd, von Härte 3,5 und sp. G. 4,0018 (Krystalle von Dernbach). Vor dem Löthrohr auf Kohle schmilzt es unter Aufblähen leicht zu einer Bleikörner enthaltenden magnetischen schwarzen Masse; in den Varietäten von Cork und Dernbach wurde neben Schwefelsäure nur Phosphorsäure, in dem Mineral von Horhausen auch viel Arsensäure gefunden. R. Müller fand *A* in reinen Krystallen von Dernbach (im Mittel mehrerer Analysen), *B* in dem, von anhängendem Brauneisenstein nicht vollständig zu trennendem Mineral von Horhausen :

	SO <sub>3</sub>	PO <sub>5</sub>	AsO <sub>5</sub>	PbO	CuO	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	HO	Summe
<i>A</i>	4,61	13,22	Spur	26,92	Spur	44,11	11,44	100,30
<i>B</i>	1,70	2,79	12,51	23,48	—	47,28	?	

wonach Sandberger als allgemeine Formel des Beudantits :  $\text{PbO}, \text{SO}_3 + 3\text{PbO}, (\text{AsO}_5, \text{PO}_5) + 3[3\text{Fe}_2\text{O}_3, (\text{AsO}_5, \text{PO}_5)] + 24\text{HO}$  annimmt.

Lindacker (2) fand in Kobaltblüthe von Joachimsthal : Kobaltblüthe.

AsO <sub>5</sub>	SO <sub>3</sub>	CoO	NiO	FeO	CaO	HO	Summe
36,42	0,86	23,75	11,26	3,51	0,42	23,52	99,74

Kenngott (3) bemerkte an einem Exemplare von Diopas aus der Kirgisensteppe zwischen den Krystallen dieses Minerals auch einen, im Aussehen etwas an Euchroit erinnernden rhombischen Krystall von smaragdgrüner Farbe mit einem Stich in's Gelbliche und der Form  $\infty P. \infty \bar{P} \infty . 0 P . \bar{P} \infty . \frac{1}{m} \bar{P} \infty$  ( $\infty P : \infty P$  im brachydiagonalen Haupt- Euchroit ?

(1) Pogg. Ann. C, 611; J. pr. Chem. LXXI, 285. — (2) Aus J. F. Vogt's : Gangverhältnisse u. Mineralreichthum Joachimsthal (Tep-  
litz, 1857), 160 in Sill. Am. J. [2] XXV, 407. — (3) Pogg. Ann. CII, 308.

schnitt unter  $120^\circ$ ,  $\check{P}\infty:\check{P}\infty$  daselbst  $= 90^\circ$  ungefähr). Genaueres wurde über denselben nicht ermittelt.

Sulfate.  
Schwerspath.

F. Pfaff (1) beschrieb einen sehr flächenreichen Schwerspathkrystall von der jungen hohen Birke bei Freiberg. Derselbe zeigt (die deutlichste Spaltungsrichtung als 0P genommen)  $0P . \check{P}\infty . \infty\check{P}\infty . \infty\check{P}4 . \frac{1}{2}\check{P}2 . \frac{2}{3}\check{P}8 . \check{P}2 . \frac{1}{3}P . \frac{1}{2}P . P . \infty P . \infty\bar{P}\frac{2}{3} . \infty\bar{P}2 . \bar{P}4 . \frac{1}{4}\bar{P}\infty . \frac{1}{2}\bar{P}\infty . \bar{P}\infty . \infty\bar{P}\infty$ ; er ist in der Richtung der Brachydiagonale verlängert ausgebildet.

Cölestin.

Websky (2) hat die Cölestinkrystalle von Pschow bei Rybnik in Oberschlesien krystallographisch untersucht. Er fand daran die Flächen (die deutlichste Spaltungsrichtung als 0P genommen):  $0P, \frac{1}{2}\bar{P}\infty, \frac{1}{4}\bar{P}\infty, 2\check{P}\infty, \check{P}\infty, \frac{2}{3}\check{P}\infty, \frac{1}{2}\check{P}\infty, \infty\bar{P}\infty, \infty\bar{P}2, \infty P, \infty\check{P}2, P, \check{P}2, \check{P}3, \check{P}6, \check{P}16, \frac{5}{3}\check{P}\frac{5}{3}, \frac{2}{3}\check{P}3, \frac{4}{3}\check{P}4, \frac{2}{7}\check{P}8, \frac{24}{23}\check{P}24, 2\check{P}4, \frac{2}{3}\check{P}4, \frac{2}{3}\check{P}6, \frac{2}{3}\check{P}16, \frac{1}{2}\check{P}\frac{2}{3}$ , außerdem noch einige ungewiß gelassene. Er bestimmte  $0P:\check{P}\infty = 127^\circ56'$ ,  $0P:\frac{1}{2}\bar{P}\infty = 140^\circ50'$ , woraus  $\infty P:\infty P = 103^\circ32'$ ; der letztere Winkel war früher größer (von Kuppfer  $= 104^\circ20'$ , von Mohs  $= 103^\circ58'$ ) gefunden worden; Websky vermuthet, der Cölestin von Pschow möge stark kalk- oder barythaltig sein.

Glaubersalz.

Glaubersalz kommt nach H. Haw (3), zusammen mit Boronatrocalcit, in Höhlungen im Gyps in Neu-Schottland vor; es wurden darin gefunden 44,54 pC. NaO, SO<sub>3</sub>, 55,46 HO. — Lajonkaire (4) machte Mittheilungen über das natürliche Vorkommen von schwefels. Natron in Spanien.

Astrakanit  
o. Blüdit.

Ein dieselben Bestandtheile, wie der Astrakanit oder Blüdit (5) (MgO, SO<sub>3</sub> + NaO, SO<sub>3</sub> + 4 HO), aber in etwas anderen Mengenverhältnissen einschließendes Salz, welches in der Gegend von Mendoza in Süd-Amerika das trockene Land weithin überdeckt, auch in undeutlichen

(1) Pogg. Ann. CII, 464. — (2) Zeitschr. d. deutschen geolog. Gesellschaft. IX, 303. — (3) Sil. Am. J. [2] XXIV, 232. — (4) Compt. rend. XLV, 17. — (5) Vgl. Jahresber. f. 1856, 875 f.

Krystallen vorkommt, wurde von A. A. Hayes (1) untersucht. Dieser fand die Zusammensetzung wechselnd, in einem Stück :

49,66  $\text{SO}_3$ ; 23,76  $\text{NaO}$ ; 9,90  $\text{MgO}$ ; 0,26  $\text{Cl}$ ; 16,42  $\text{HO}$ ,  
in anderen Stücken :  
48,00  $\text{NaO}$ ,  $\text{SO}_3$ ; 34,20  $\text{MgO}$ ,  $\text{SO}_3$ ; 16,42  $\text{HO}$ ; 1,21  $\text{NaCl}$ ; 0,17  $\text{X}^*$ ;  
45,82 " 33,19 " 18,84 " 1,79 " 0,30 " 0,06 Sand  
45,74 " 33,31 " 19,60 " 1,16 " 0,13 " 0,06 "

<sup>\*)</sup> Quells. Kalk u. kiesel. Eisenoxydul.

Bei 32° getrocknet enthält das Salz nur 15,2 pO. Wasser.

L. Barth (2) fand in s. g. Keramohalit, welcher bei Nikolsdorf unterhalb Lienz im Pusterthale in Tyrol eine Glimmerschieferwand als lichtgelbe bis weißse zerreibliche Kruste von feinfaseriger Structur überzieht :

15,8  $\text{Al}_2\text{O}_3$  \*); 36,0  $\text{SO}_3$ ; 48,4  $\text{HO}$  (Summe 100,2),

<sup>\*)</sup> Mit Spuren von Eisen.

der Formel  $\text{Al}_2\text{O}_3$ , 3  $\text{SO}_3$  + 18  $\text{HO}$  entsprechend.

Wie Vogl (3) mittheilt, fand Lindacker in Uranvitriol von Joachimsthal :

20,02  $\text{SO}_3$ ; 67,72  $\text{UO}$ ,  $\text{U}_2\text{O}_3$ ; 5,99  $\text{CuO}$ ; 0,20  $\text{FeO}$ ; 5,59  $\text{HO}$  (Summe 99,52),  
woraus die Formel 2 ( $[\text{UO}$ ,  $\text{U}_2\text{O}_3]$ ,  $\text{SO}_3$ ) +  $\text{CuO}$ ,  $\text{SO}_3$  + 4  $\text{HO}$  abgeleitet wurde. — In Joachimsthal kommt auch basisches Uransulfat vor, in Form weicher kugelig und klumpiger Ueberzüge von erdigem Aussehen, pistazien- oder spangrüner Farbe und blafs- oder apfelgrünem Strich; es fand Lindacker A in einer kalk-, B in einer kupferhaltigen Varietät :

	$\text{SO}_3$	$\text{UO}$ , $\text{U}_2\text{O}_3$	$\text{CaO}$	$\text{FeO}$	$\text{CuO}$	$\text{HO}$	Summe
A :	12,34	79,50	1,66	0,12	—	5,49	99,11
B :	12,18	79,69	0,05	0,36	2,24	5,25	99,72

woraus die Formel 2 (3  $[\text{UO}$ ,  $\text{U}_2\text{O}_3]$ , 2  $\text{SO}_3$ ) +  $[\text{CaO}$ ,  $\text{CuO}]$ ,  $\text{SO}_3$  + 10  $\text{HO}$  abgeleitet wurde.

- (1) Aus Proc. Boston Soc. N. H. V, 391 f. in Sill. Am. J. [2] XXIV, 112. — (2) Wien. Acad. Ber. XXIV, 289; Chem. Centr. 1857, 712. — (3) Aus dessen : Gangverhältnisse u. Mineralreichthum Joachimsthals (Teplitz, 1857), 95 in Sill. Am. J. [2] XXV, 414.

Astrakanit  
o. Bisdit.

Halotrichit.  
(Alunogen;  
Keramohalit.)

Uranvitriol  
(Johannit).



Urangrün  
(Uranochalcit).

Das Urangrün (Uranochalcit) kommt bei Joachimsthal in feinkörnigen Krusten und in Drusen vor, nadelförmig krystallinisch, mit grasgrüner bis apfelgrüner Farbe. Lindacker fand darin, im Mittel von zwei Analysen :

20,08  $\text{SO}_3$ ; 86,14  $\text{UO}$ ,  $\text{U}_2\text{O}_3$ ; 6,55  $\text{CuO}$ ; 10,10  $\text{CaO}$ ; 0,14  $\text{FeO}$ ; 27,16  $\text{HO}$  entsprechend der Formel  $\text{UO}$ ,  $\text{U}_2\text{O}_3 + \text{CuO}$ ,  $\text{SO}_3 + 2 (\text{CaO}$ ,  $\text{SO}_3) + 18 \text{HO}$ .

Uranblüthe  
(Zippeit).

Von der Uranblüthe (Zippeit) wurden *A* eine kupferhaltige Varietät (schwefelgelbe zarte Nadeln oder spiefsige Rosetten oder warzige Krusten), *B* eine kupferfreie Varietät (citrongelb bis orangegelb) analysirt :

*A* : 17,86  $\text{SO}_3$ ; 62,04  $\text{U}_2\text{O}_3$ ; — 5,21  $\text{CuO}$ ; 15,28  $\text{HO}$  (Summe 99,84)  
*B* : 18,06 „ 67,86 „ 0,17  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ; 0,61  $\text{CaO}$ ; 17,69 „ ( „ 99,39);

*A* entspricht der Formel  $\text{CuO}$ ,  $\text{SO}_3 + 3 \text{U}_2\text{O}_3$ , 2  $\text{SO}_3 + 12 \text{HO}$ , *B* der Formel 3  $\text{U}_2\text{O}_3$ , 2  $\text{SO}_3 + 12 \text{HO}$ . Das Mineral enthält keine Kohlensäure.

Uranocher.

Von dem Uranocher, gleichfalls von Joachimsthal, untersuchte Lindacker *A* eine citrongelbe, *B* eine orangegelbe Varietät :

*A* : 7,12  $\text{SO}_3$ ; 70,94  $\text{U}_2\text{O}_3$ ; 0,28  $\text{CuO}$ ; 0,41  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ; 20,88  $\text{HO}$  (Summe 99,58)  
*B* : 10,17 „ 66,05 „ 2,62  $\text{CaO}$ ; 0,86 „ 20,06 „ ( „ 99,76).

Eine andere weniger reine Varietät enthielt auch Blei- und Manganoxyd.

Carbonate.  
Lanthanit.

F. A. Genth (1) fand in dem Lanthanit von Bethlehem in Pennsylvanien, in Uebereinstimmung mit früheren Untersuchungen (2), 54,95 u. 54,83 pC. Lanthanoxyd mit Didymoxyd und 21,08 Kohlensäure.

Witherit.

Nach Heddle (3) ist Thomson's *Sulfato-Carbonate of Barytes* nur Witherit, der mit kleinen Krystallen von Schwerspath incrustirt ist. Es enthielten solche Mineralien, *A* von Dufton, *B* von Hexham :

*A* : 99,24  $\text{BaO}$ ,  $\text{CO}_2$ ; 0,54  $\text{BaO}$ ,  $\text{SO}_3$ ; 0,22  $\text{CaO}$ ,  $\text{CO}_2$  (Summe 100,00)  
*B* : 98,96 „ 0,94 „ Spur „ ( „ 99,90).

(1) Sill. Am. J. [2] XXIII, 425. — (2) Jahresber. f. 1853, 850; f. 1854, 865. — (3) Phil. Mag. [4] XIII, 587; vgl. Jahresber. f. 1853, 843.

Dechen (1) besprach ein Beispiel, dafs (im alten Elisabeth-Stollen im Bleiberge bei Commern) die Auflösung des Weifsbleierzses und der Absatz desselben noch gegenwärtig fortdauert. Weifsbleierz.

Kenngott (2) beschrieb Einschlüsse von Kalkspath Kalkspath. in Kalkspath, nach Handstücken von Derbyshire, Staffordshire und Nagyag in Siebenbürgen, und von Eisenspath in Kalkspath, nach einem Handstück von Dollendorf im Siebengebirg.

D. Forbes (3) fand in dunkelbraunen Kalkspathkristallen von Naeskul bei Arendal :

CaO, CO <sub>2</sub>	FeO, CO <sub>2</sub>	MnO, CO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	PO <sub>5</sub>	Unlös.
98,89	0,79	0,28	0,38	Spur	0,21.

In Bitterspath von Zöptau in Mähren (das Mineral ist grünlichgrau bis gelblichweifs;  $R : R = 106^{\circ}17'$ ; sp. G. 2,924) fand Tschermak (4) :

47,20 CO<sub>2</sub>; 2,76 FeO; Spur v. MnO; 86,61 CaO; 19,68 MgO (Summe 100,25), der Formel  $\text{CaO}, \text{CO}_2 + (\text{MgO}, \text{FeO}), \text{CO}_2$  entsprechend.

R. Luboldt (5) fand in dem Ankerit von Lobenstein Ankerit. in Reufs (sp. G. 3,01) :

CaO, CO <sub>2</sub>	FeO, CO <sub>2</sub>	MgO, CO <sub>2</sub>	MnO, CO <sub>2</sub>	Summe
51,61	27,11	18,94	2,24	99,90

entsprechend der Formel  $\text{CaO}, \text{CO}_2 + (\text{FeO}, \text{MgO}, \text{MnO}), \text{CO}_2$ .

Pinno (6) fand in Eisenspath von Hüttenberg in Eisenspath. Kärnthen :

54,67 FeO; 8,45 MnO; 1,38 CaO; 2,61 MgO; 37,70 CO<sub>2</sub> (Summe 99,76); er schliesst daraus, dafs der Sauerstoffgehalt der Basen im Vergleich zu dem der Kohlensäure ein etwas gröfserer ist, als der Formel  $\text{RO}, \text{CO}_2$  entspricht, es sei ein Theil des Ei-

(1) Aus d. Verh. d. niederrhein. Gesellsch. f. Naturk. zu Bonn, 1857, April 1 in Jahrb. Min. 1858, 216. — (2) Pogg. Ann. CII, 308 ff. — (3) Aus Edinb. New. Phil. Journ. [2] VI, 119 in Sill. Am. J. [2] XXV, 404. — (4) Jahrb. d. k. k. geol. Reichsanstalt, 1857, 760. — (5) Pogg. Ann. CII, 455. — (6) Zeitschr. f. d. ges. Naturwissensch. X, 35.

sens als Oxyd (3,10 pC. an letzterem betragend) dem Mineral beigemengt.

Kobalt-  
manganspath.

Ein von Krantz auf den Halden der Gruben von Rheinbreitbach gefundenes dunkelrothes, theils in Quarz verwachsenes, theils auf ziemlich weißem Manganspath abgelagertes Mineral ist von Bergemann (1) untersucht worden. Es ist meist tief-pflirsichblüthroth, selten lichter, fast durchsichtig, glasglänzend, von Härte 4 und sp. G. 3,6608; es bildet theils krystallinische Massen, theils kleine rhomboëdrische Krystalle. Die Analyse ergab für ein ziemlich dunkelroth gefärbtes Stückchen :

MnO, CO <sub>2</sub>	CoO, CO <sub>2</sub>	CaO, CO <sub>2</sub>	MgO, CO <sub>2</sub>	Quarz	Summe
90,88	8,71	2,07	1,09	1,86	99,11.

Zinkblüthe.

Ueber ein der Zinkblüthe zuzuordnendes faseriges weißes kohlen. Zinkoxyd, welches jetzt in großen Mengen aus Spanien ausgeführt und auf belgischen Hütten zu Gute gemacht wird, hat Nöggerath (2) Mittheilungen gemacht.

Wismuth-  
spath.

F. A. Genth (3) fand in dem Wismuthspath von Brewer's Mine, Chesterfield-District in Süd-Carolina (4), *A* in einer helleren, *B* in einer dunkleren Varietät (bei den Analysen *a* wurde das fein gepulverte Mineral mit verdünnter Salpetersäure behandelt, bei *b* mit starker Salzsäure digerirt, wo sich Alles außer der Kieselsäure löste) :

X *)	BiO <sub>3</sub>	TeO <sub>2</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub>	HO	Summe
<i>A</i> { <i>a</i> 25,42(1,59)	64,72	—	0,91	0,74	0,48	—	—	—
<i>b</i> —	64,24	0,05	6,64	1,18	17,78	5,08	3,94	98,91;
<i>B</i> { <i>a</i> 28,16(2,62)	62,15	—	1,80	0,68	—	—	—	—
<i>b</i> —	61,45	0,06	11,20	2,09	13,99	5,12	5,41	99,32.

\*) In verdünnter Salpetersäure Unlösliches; die eingeklammerten Zahlen geben das darin enthaltene Wasser an.

Genth kommt, nach Abzug des im Rückstand von der Behandlung mit Salpetersäure enthaltenen Wassers von der Gesamtmenge des Wassers, zu dem Resultat, in *A*

(1) Verhandl. d. naturhist. Ver. d. Rheinl. u. Westphalens, 1857, 111.  
— (2) Verhandl. d. naturh. Ver. d. Rheinl. u. Westphalens 1857, S. XXV;  
Jahrb. Min. 1857, 325. — (3) Sill. Am. J. [2] XXIII, 426. — (4) Vgl.  
Jahresber. f. 1849, 778.

sei  $9 (\text{BiO}_3, \text{CO}_2) + 2 (\text{BiO}_3, \text{HO}) + 10 \text{HO}$ , in *B*  $6 (\text{BiO}_3, \text{CO}_2) + \text{BiO}_3, \text{HO} + 7 \text{HO}$  enthalten.

H. Haw (1) beschrieb das Vorkommen von Boronatrocalcit im Gyps in Neuschottland (namentlich bei Windsor). Dieses Mineral findet sich hier in dünnen Adern zusammen mit Glaubersalz, oder in warzenförmigen weissen Massen, mit feinfaserigen und seideglänzenden Bruchflächen; es zeigt Härte 1, sp. G. 1,65, ist geschmacklos. Haw fand *A* in dem lufttrockenen Mineral, *B* nach dem Entfernen beigemengter leicht löslicher Veruneinigungen durch Auswaschen mit kaltem Wasser in dem lufttrockenen Rückstand :

Borate.  
Boronatro-  
calcit.  
(Hayesin.)

	NaO	CaO	BO <sub>3</sub> *)	HO	SO <sub>3</sub>	MgO
<i>A</i>	8,86	13,95	41,97	34,89	1,29	0,04
<i>B</i>	7,21	14,20	44,10	34,49	—	—

\*) Aus der Differenz.

Die letztere Zusammensetzung entspricht der Formel  $\text{NaO}, 2 \text{BO}_3 + 2 \text{CaO}, 3 \text{BO}_3 + 15 \text{HO}$ , welche, bis auf einen größeren Wassergehalt, mit der von Ulex (2) gegebenen übereinstimmt.

Ueber das Steinsalz von Djebel-Sahari in Algerien hat Ville (3) Mittheilungen gemacht. Es fand *A* in weissem, *B* und *C* in graulichem Steinsalz, *D* in einem weissen Steinsalz-Stalactiten von dieser Localität :

Chloride;  
Bromide;  
Jodide;  
Fluoride.  
Steinsalz.

	NaCl	MgCl	CaCl	MgO, SO <sub>3</sub>	CaO, SO <sub>3</sub>	Unlös.*)	HO†)	HO††)	Summe
<i>A</i> Simon :	98,84	0,05	—	0,03	0,60	1,20	0,10	0,30	100,62
<i>B</i> Simon :	95,73	0,09	0,19	—	1,06	2,49	0,20	0,50	100,26
<i>C</i> Ville :	91,70	0,13	—	0,16	2,31	5,41	0,55	0,10	100,36
<i>D</i> Simon :	98,06	0,10	—	—	1,42	0,04	0,30	0,30	100,22

\*) Kohlens. Magnesia, kohlens. Kalk, Eisenoxyd, Sand und Thon. — †) Chemisch gebundenes. — ††) Hygroskopisches.

In dem weissen oder schwach-gelblichen Beschlag, welcher sich an den Rändern einer trockenen Fumarole der Lava vom Ausbruch des Vesuvs vom Mai 1855 absetzte

(1) Sil. Am. J. [2] XXIV, 230; J. pr. Chem. LXXIII, 383. —

(2) Jahresber. f. 1849, 780; vgl. auch Jahresber. f. 1853, 852; f. 1856, 884. — (3) Ann. min. [5] XII, 674.

(nahe an der Spalte des Vulkans, welcher die Lava entfloß; die dieser Fumarole entströmenden weißen Dämpfe waren sehr heiß, frei von Chlorammonium und Fluorverbindungen), fand Ch. Sainte-Claire Deville (1):

NaCl	MnCl *)	NaO, SO <sub>2</sub>	KO, SO <sub>2</sub>	MgO, SO <sub>2</sub>	CaO, SO <sub>2</sub>	HO†
94,8	0,6	0,2	1,0	0,4	2,7	0,8

\*) Mit einer Spur Eisen. — †) Hygroskopisches Wasser.

Atacamit.

Nach Monteiro (2) kommt Atacamit in kleinen durchscheinenden Krystallen  $\infty P. \bar{P} \infty$  auf Malachit und Quarz in der Serra do Bembe bei Ambriz an der Westküste von Afrika vor.

(Marcylit.)

Dana (3) vermuthet, daß Shepard's Marcylit (4) nur unreiner Atacamit sei.

Hornsilber.  
Bromchlor-  
silber  
(Embolit).  
Bromsilber.  
Jodsilber.

F. Field (5) untersuchte mehrere Silbererze aus dem District von Chanarcillo in der Provinz Atacama (Süd-Amerika): *A* Chlorsilber von der Republicana Mine (ziemlich selten vorkommend; im frischen Zustand farblos und mit dem Messer zu durchsichtigen Spänen schneidbar, an der Sonne bald dunkel-purpurfarbig werdend), *B* Bromchlorsilber von der Colorade Mine (blafgrün, am Licht sich wenig verändernd), *C* eine dunklere Varietät desselben (das dort am reichlichsten, aber selten krystallisiert vorkommende Silbererz) und *D* eine tief-dunkelgrüne, manchmal ins Purpurfarbene übergehende Varietät (kleine, auf kiesels. Kupferoxyd aufsitzende Krystalle), *E* Bromsilber (amberfarbig, am Licht sich wenig verändernde, in kohlens. Kalk eingewachsene große Octaëder, härter als die vorhergehenden Mineralien) und *F* Jodsilber von der Delirio's Mine:

<i>A</i>	: 75,27	Ag;	24,78	Cl	. . . . .	(Summe = 100,00) (AgCl)	
<i>B</i>	: 68,22	"	14,92	"	16,84	Br . . . . ( " = 99,98) (2 AgCl, AgBr)	
<i>C</i>	: 66,94	"	13,18	"	19,82	" . . . . ( " = 99,94) (3 AgCl, 2 AgBr)	
<i>D</i>	: 61,07	"	5,00	"	33,82	" . . . . ( " = 99,89) (AgCl, 3 AgBr)	
<i>E</i>	: 57,43	"	—		42,57	" . . . . ( " = 100,00) (AgBr)	
<i>F</i>	: 45,98	"	—		—	54,02	J ( " = 100,00) (AgJ)

- (1) Bull. géol. [2] XIII, 620. — (2) Phil. Mag. [4] XIII, 470. —  
(3) Sill. Am. J. [2] XXIV, 122. — (4) Vgl. Jahresber. f. 1855, 976. —  
(5) Chem. Soc. Qu. J. X, 239; J. pr. Chem. LXXIII, 408.

Die Krystallform des Kryoliths aus den optischen Eigenschaften des Minerals zu bestimmen, führte zu keinen übereinstimmenden Resultaten. Kobell (1) hatte aus seinen stauoscopischen Untersuchungen geschlossen, der Kryolith krystallisire quadratisch; Descloizeaux (2) folgert aus seinen Untersuchungen, die Krystallform sei monoklinometrisch oder vielleicht triklinometrisch. Kryolith.

Es wurde in früheren Jahresberichten (3) besprochen, daß Scheerer die sonst als Pseudomorphosen von Speckstein nach Schwerspath betrachteten Vorkommnisse von dem Zinnstock bei Altenberg als Pseudomorphosen von Kaolin nach einem neuen, manchmal noch erhaltenen, als Prosopit bezeichneten Mineral beschrieben hat; daß später Brush und Dana die Substanz von s. g. Prosopitkrystallen als aus Flusspath und Kaolin bestehend fanden. Scheerer (4) hat diesen Gegenstand einer neuen ausführlichen Untersuchung unterworfen. An den Krystallen, welche er, dem Schwerspath sie vergleichend, als rhombische Combinationen  $P \cdot Pn \cdot \infty \check{P}2 \cdot \check{P} \infty \cdot \check{P}3 \cdot \infty \check{P} \infty$  deutet (mit parallelfächiger Hemiëdrie der Pyramiden, wie wenn die Brachydiagonale eine Klinodiagonale wäre, und wo  $P$  und  $Pn$  einerseits,  $\check{P}3$  andererseits wie entgegengesetzte Hemipyramyden auftreten), findet er jetzt, als Resultate vieler Messungen an unveränderten Prosopitkrystallen und an Pseudomorphosen, im brachydiagonalen Hauptschnitt  $P$ :  $P = 133^{\circ}57'$ ,  $\check{P}3 : \check{P}3 = 120^{\circ}56'$ ,  $\infty \check{P}2 : \infty \check{P}2 = 74^{\circ},5$  bis  $79^{\circ}$ ,  $\check{P} \infty : \check{P} \infty = 116^{\circ},5$ . Der reine Prosopit ist farblos, manchmal, wohl in Folge begonnener Zersetzung, weiß und durchscheinend, von unebenem, zum Theil muscheligem Bruch, der Härte 4,5, dem sp. G. 2,890 bis 2,898, läßt im Glaskolben erhitzt Wasser und dann Fluorsilicium entweichen, ist vor dem Löthrohr nur schwer zum beginnen- Prosopit.

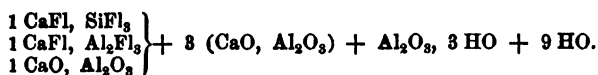
(1) J. pr. Chem. LXV, 328 (vgl. Jahresber. f. 1855, 140). — (2) In der S. 652 angef. Abhandl. — (3) Jahresber. f. 1853, 858; f. 1855, 983. — (4) Pogg. Ann. CI, 361.

**Prosopit.** den Schmelzen zu bringen, wird durch kochende Schwefelsäure vollständig zersetzt. Bezüglich der Analyse theilen wir hier nur das von Scheerer gegebene Endresultat der Versuche mit :

$\text{Al}_2\text{O}_3$	$\text{CaO}$	$\text{MnO}$	$\text{MgO}^*)$	$\text{SiFl}_3$	$\text{HO}$	Summe
42,68	22,98	0,31	0,25	10,71	15,50	92,43;

\*) Bei den Specialangaben der Analysen werden auch 0,15 Kali erwähnt.

Das an 100 Fehlende müsse dadurch ergänzt werden, daß eine gewisse Menge Sauerstoff durch Fluor vertreten wird. Scheerer giebt die Formel :



Er beschreibt noch die Veränderungen des Prosopits, zu Kaolin und zu Flußspath oder zu einem Gemenge beider.

**Pseudo-  
morpho-  
sen.**

Ueber Pseudomorphosen im Allgemeinen handelte Scheerer (1).

Kenngott beschrieb Pseudomorphosen von Kupfer nach Arragonit, von Corocoro in Peru (2), und eine Pseudomorphose des Wernerits, von Christiansand in Norwegen (3); Söchting (4) Pseudomorphosen von Kupferlasur nach Weisbleierz, von Zellerfeld und von einer nicht näher anzugebenden Localität am Rhein; A. Müller (5) eine Pseudomorphose von Brauneisenstein nach Granat, von Framont in den Vogesen.

Ueber Pseudomorphosen von Kupferglanz nach Bleiglanz und von Covellin nach Bleiglanz vgl. S. 656 f., von Gediengen-Silber nach Silberglanz und von Rothgültigerz nach Gediengen-Silber S. 660, von Rutil nach Anatas S. 661, über zersetzte Hornblende S. 664, über Pseudomorphosen nach Prosopit S. 699 f.

(1) Artikel „Afterkrystalle“ im Handwörterb. d. Chem., 2. Aufl., I, 839. — (2) Pogg. Ann. C, 467. — (3) Pogg. Ann. CII, 308. — (4) Zeitschr. f. d. ges. Naturwissensch. IX, 168; Zeitschr. d. deutschen geolog. Gesellsch. IX, 16. — (5) Aus d. Verhandl. d. naturforsch. Gesellsch. in Basel 1857, 560 in Jahrb. Min. 1858, 218.

Der von Bromeis (1) zuerst beschriebene Fichtelit <sup>Organoide.  
Fichtelit.</sup> ist von T. E. Clark (2) untersucht worden. Er kommt bei Redwitz in Bayern in einem Torflager in hier befindlichem Fichtenholz vor, und zwar hauptsächlich zwischen den Jahresringen des Holzes. Durch Auskochen des zerkleinerten Holzes mit Aether, Abdestilliren des Aethers, Lösen des Rückstandes in starkem Alkohol, Zusatz von essigs. Bleioxyd, Befreien des Filtrats von Blei mittelst Schwefelwasserstoff und Erkalten der Flüssigkeit unter 0° wurde der Fichtelit in monoklinometrischen Krystallen erhalten, mit den Flächen  $\infty P . \infty P \infty . 0 P . + P \infty$  ( $\infty P : \infty P$  im klinodiagonalen Hauptschnitt = 83°,  $0 P : \infty P \infty = 127^\circ$ ,  $0 P : + P \infty = 105^\circ$ ,  $+ P \infty : \infty P \infty = 128^\circ$ ); er schmilzt bei 46°, erstarrt bei 36°, siedet erst über 320°; er ergab eine dem Aequivalentverhältniß  $C_8H_7$  entsprechende Zusammensetzung. Durch wasserfreie Schwefelsäure wird er vollständig zersetzt, durch rauchende Schwefelsäure bei 100° unter Entwicklung von schwefliger Säure und tiefrother Färbung gelöst, ohne daß sich dabei eine gepaarte Schwefelsäure bildet; durch rauchende Salpetersäure wird er in der Wärme unter Bildung einer öligen Substanz und von Oxalsäure zersetzt, und auch bei längerem Stehen mit rauchender Salpetersäure in der Kälte bildet sich eine durch Wasser fällbare röthliche öartige Substanz. Chlor und Brom wirken auf den geschmolzenen Fichtelit ein, unter Bildung von Substitutionsproducten, die indessen nur als öartige Substanzen, nicht krystallisirt, erhalten wurden. Aus der Zusammensetzung dieser Substitutionsproducte —  $C_{80}H_{69}Br$ ,  $C_{80}H_{68}Br_2$ ,  $C_{80}H_{68}Cl_2$ ,  $C_{80}H_{66}Cl_4$  — schließt Clark, daß man für den Fichtelit wohl die Formel  $C_{80}H_{70}$  annehmen habe.

(1) Ann. Ch. Pharm. XXXVII, 304; Berzelius' Jahresber. XXII, 214. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIII, 236; Sill. Am. J. [2] XXV, 164; im Ausz. J. pr. Chem. LXXIII, 247.



# Chemische Geologie.

Allgemein-  
ges.  
Gesteins-  
bildung.

Durocher (1) hat einen Versuch einer vergleichenden Gesteinslehre veröffentlicht. Er geht davon aus, alle Eruptiv-Gesteine leiten sich einfach ab von zwei Urgemen- gen, die unter der festen Erdkruste gesondert existiren (2); das eine (A) lasse sich als das saure, das andere (B) als das basische Urgemenge bezeichnen, und die Zusammen- setzung beider durch folgende Zusammenstellung geben, in welcher auch das sp. Gew. der von ihnen sich ableitenden Felsarten angegeben ist.

	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	KO	NaO	CaO	MgO	FeO.	H, Fl	u. CO <sub>2</sub>	sp. Gew.
							MnO			a*) b**)
A : { Grenzen :	62-78	11-20	3-6	1-6	0,5-2	0,5-2	0,5-4	0,5-3	2,4-2,7	2,35-2,46
im Mittel :	71,0	16,0	4,5	2,5	1,0	1,0	2,5	1,2	2,65	2,40
B : { Grenzen :	45-58	11-20	0,5-3	1-6	5-12	3-12	7-20	0,5-4	2,8-3,2	2,50-2,84
im Mittel :	51,5	16,0	1,0	3,0	8,0	6,0	13,0	1,3	2,95	2,72

\*) Im natürlichen Zustand. — \*\*) Der künstlich verglasten Gesteine.

Von dem ersteren Urgemenge, welches zunächst unter der festen Erdkruste eine zähflüssige Masse bilde, leiten sich

(1) Compt. rend. XLIV, 325, 459, 776, 859; Ann. min. [5] XI, 217; Jahrb. Min. 1857, 353, 734; Zeitschr. f. d. ges. Naturw. XI, 81.  
— (2) Vgl. über Bunsen's Gesetz der Mischung eruptiver Gesteine Jahresber. f. 1850, 767 f.; f. 1851, 847 ff.; f. 1852, 953; f. 1853, 864 ff.; f. 1854, 890 f. Durocher's nachträgliche Berücksichtigung der Unter- suchungen Bunsen's Ann. min. [5] XI, 676.

ab die Granitgesteine, darunter mit inbegriffen die Eurite, Quarz- und Hornsteinporphyre, ferner die Trachyte, Phonolithe, Perlite, Obsidiane, Bimssteine und Laven mit glasigem Feldspath; von dem zweiten, welches specifisch schwerer sich unter dem vorhergehenden befindet und dünnflüssiger sei, die Diorite, Ophite, Euphotide, Hyperite, Melaphyre, Trappgesteine, Basalte und Augitlaven; aus der Grenzzone beider Gemenge seien Zwischenglieder, wie Syenite, magnesiareiche Protogyne, augit- und hornblende-reiche Trachyte und verschiedene zwischen den Granit- oder Trachytporphyren und den Hornblende- oder Augitporphyren intermediäre Porphyre hervorgegangen. Du-rocher erörtert ferner die Aenderungen, welche in der Zusammensetzung der beiden die Eruptivgesteine liefernden Urgemenge vorgegangen sind; er sucht die Verschiedenheiten in der Zusammensetzung und in dem mineralogischen Character dieser Gesteine specieller zu erklären, betrachtet dann noch mit der Eruption solcher Gesteine in näherem Zusammenhang stehende Thatsachen und versucht eine Classification dieser Gesteine auf natürlicher Grundlage.

Gesteins-  
bildung.

Von Untersuchungen, welche den Metamorphismus von Gesteinen betreffen, sind vorerst anzuführen die umfassenden Forschungen und Zusammenstellungen von Delesse (1) über die durch Eruptivgesteine (namentlich durch Laven, Trappgesteine, Granitgesteine) ausgeübten Metamorphismus-Erscheinungen. Es würde ein weiteres Eingehen in die descriptive Geologie nöthig sein und die diesem Bericht gesteckten Grenzen überschreiten, wollten wir es versuchen, aus diesen Publicationen einen Auszug zu geben, und wir müssen für sie, wie für die folgenden,

Metamor-  
phismus.

(1) Ann. min. [5] XII, 89, 417, 705; Anzeige der Untersuchungen Compt. rend. XLV, 958, 1084, XLVI, 688 (die Resultate bestiglich des durch Granitgestein in Kalkstein der Schweizer Alpen hervorgebrachten Metamorphismus auch Arch. ph. nat. [nouv. pér.] I, 844).

auf die Abhandlungen verweisen. — Einige darauf, welchen Antheil kiesels. Alkalien an dem Metamorphismus von Gesteinen haben können, bezüglich Versuche beschrieb T. S. Hunt (1); zu derselben Frage und der Gesteinsbildung auf nassem Wege überhaupt in Beziehung stehende Mittheilungen machte Kuhlmann (2). Daubrée (3) hat in einer Abhandlung über den Metamorphismus erörtert, welchen Antheil die Wirkungen auf nassem Wege überhaupt daran haben können; wir haben von den Versuchen, welche seinen Betrachtungen als Stützpunkte dienen, die wichtigsten schon S. 164 f. und 492 besprochen.

Gesteins-  
zersetzung.  
Gangbildung.

Fournet (4) machte Mittheilungen über die Gänge in der Sierra de Carthagena, die sich hier zeigenden oberflächlichen Zersetzungen und die Bildung des Alunits. Hierher Gehöriges enthalten A. E. Reufs' (5) Fragmente zur Entwicklungsgeschichte der Mineralien (die Zinkerze von Merklin in Böhmen und die Mineralien der Erzgänge von Przibram werden hier besprochen); Hausmann's (6) Untersuchungen über das Vorkommen von Quellengebilden in Begleitung des Basalts der Werra- und Fuldagegenden;

(1) Chem. Gaz. 1857, 294; Phil. Mag. [4] XV, 68; Sill. Am. J. [2] XXV, 287. — (2) Compt. rend. XLV, 738, 787. — (3) Ann. min. [5] XII, 289; Bull. géol. [2] XV, 98; im Ausz. Compt. rend. XLV, 792; Instit. 1857, 379. Wir erwähnen hier noch Daubrée's Untersuchungen (Compt. rend. XLIV, 823; Jahrb. Min. 1858, 106) über die Bildung der Gerölle mit Eindrücken, wonach an sich berührenden Kalksteinstücken ein Anfressen an den Berührungsflächen, und bei Berührung von Stücken ungleicher Kalksteinarten eine vorzugsweise Aushöhlung der einen und Eindringen der anderen stattfindet, wenn eine ätzende Flüssigkeit stetig langsam Zutritt und sich durch Capillarität zwischen den Berührungsflächen ausbreitet. Seine Untersuchungen über die Streifung an Gesteinen, wie an erratischen Blöcken, und über die bei mechanischen Actionen bewirkten chemischen Zersetzungen vgl. Compt. rend. XLIV, 997; Instit. 1857, 168; Arch. ph. nat. XXXV, 299; ausführlich Ann. min. [5] XII, 535. — (4) Compt. rend. XLIV, 1233, 1297. — (5) Wien. Acad. Ber. XXII, 129. — (6) Nachrichten v. d. Univ. u. d. k. Gesellsch. d. Wissensch. zu Göttingen, 1857, Nr. 21, 277; Instit. 1858, 240.

de Vaux' (1) Mittheilungen über die Bildung von Eisenglanz, Brauneisenstein und Schwefelkies.

Viele Analysen von Gesteinen hat Delesse in seiner S. 703 erwähnten Abhandlung über den Metamorphismus mitgetheilt. Gestein-Analysen.

In einer Monographie des Melaphyrs hat Richthofen (2) auch die Zusammensetzung desselben, nach früheren und nach eigenen Analysen, besprochen; die Resultate der letzteren sind bereits im vorhergehenden Jahresbericht, S. 898 ff. angeführt. Söchting (3) hat hieran Bemerkungen über Melaphyr und einige augitische und labradorische Gesteine geknüpft, welche namentlich die Zusammensetzung des ersteren Gesteins betreffen; wir müssen auf die Abhandlung verweisen. Melaphyr.

Delesse (4) hat das als Minette bezeichnete Eruptivgestein untersucht, welches in den Vogesen namentlich in Granit und Syenit in wenig mächtigen Gängen auftritt. Es besteht aus braunschwarzem bis grünlichem Glimmer (dem charakteristischsten Bestandtheil; vgl. S. 670) und Orthoklas (meistens wenig hervortretenden kleinen Blättchen, selten deutlichen Krystallen), die in eine feldspathige Grundmasse (vgl. S. 668) eingewachsen sind; meistens ist es feinkörnig, manchmal bei deutlicher ausgebildeten Feldspathkrystallen porphyrartig, manchmal sind in der Grundmasse kugelige Absonderungen (vgl. S. 668) ausgeschieden. In der Grundmasse findet sich häufig auch graulich-grüne oder dunkelgrüne, meistens schon stark zersetzte Hornblende (vgl. S. 664); außerdem kommen in dem Gestein Quarz (sehr Minette.

(1) Instit. 1857, 92. — (2) Zeitschr. d. deutschen geolog. Gesellsch. VIII, 589. — (3) Zeitschr. d. deutschen geolog. Gesellsch. IX, 427; Zeitschr. f. d. ges. Naturwissensch. XI, 157. — (4) Ann. min. [5] X, 517; im Auss. Compt. rend. XLIV, 766; Instit. 1857, 185; Chem. Centr. 1857, 472.

sparsam), triklinometrischer Feldspath, Chlorit, Kalkspath u. a. vor, manchmal auch Krokydolith (vgl. S. 664). Das Gestein vom Ballon d'Alsace ergab im Ganzen:

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	KO	NaO*	HO	CO <sub>2</sub>	Summe
56,96	12,95	0,65	7,58	4,63	6,62	4,85	2,22	1,44	1,94	99,84.

\*) Mit etwas Lithion. Auch eine Spur Kupfer ist in diesem Gestein enthalten.

Pechstein-  
porphyr.

S. Haughton (1) fand bei der Analyse eines Pechsteinporphyrs von Lough Eske (Grafschaft Donegal in Irland), welcher in Mandelsteinporphyr übergeht, dessen Höhlungen mit einem für Stilbit gehaltenen Mineral ausgefüllt sind:

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	KO	NaO	Glühverl.	Summe
64,04	10,40	9,86	4,24	3,68	2,91	5,18	99,71.

Von der Annahme ausgehend, das Gestein bestehe aus Quarz, Feldspath und Stilbit, berechnet Haughton, es enthalte 7,33 pC. Quarz, 62,55 Feldspath, 29,83 Stilbit.

Hornstein.

Haughton (2) untersuchte ferner aus Quarz und Feldspath bestehende Gesteine aus dem südlichen Irland, blafs-bläuliche oder grünlich-graue, mit weißer Färbung verwitternde, muscheligen Bruch zeigende Gesteine: *A* aus dem Ovoca-Thale, Grafschaft Wicklow, *B* von Knockmahon, Grafschaft Waterford, *C* von Benaunmore, Grafschaft Kerry.

	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	KO	NaO	HO	Summe
<i>A</i>	81,86	7,86	3,32	0,99	0,45	3,09	2,63	—	99,70
<i>B</i>	77,20	6,54	5,82	1,81*)	0,60	3,69	3,03	1,12	99,81
<i>C</i>	71,52	12,24	3,16	0,84	0,89	5,65	3,36	1,20†)	98,36

\*) Als kohlen. Kalk. — †) Glühverlust.

Nach Haughton's Berechnung besteht

*A* aus 45,54 pC. Quarz, 54,16 pC. Orthoklas;

*B* " 40,81 " " 57,19 " " 1,81 kohlen. Kalk.

*C* " 20,51 " " 77,85 " "

Lavn.

Ch. Sainte-Claire Deville (3) untersuchte Laven vom Ausbruch des Vesuvs im Mai 1855. Er fand *A* in einer grauen, krystallinischen, magnetischen, *B* in einer schwarzen, mehr glasigen, nicht magnetischen Varietät:

(1) Phil. Mag. [4] XIII, 116. — (2) Phil. Mag. [4] XIV, 47; Chem. Centr. 1857, 682. — (3) Bull. géol. [2] XIII, 612.

	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	MgO	CaO	NaO	KO	Glühverl.	Summe
A	47,5	20,0	9,8	0,2	1,9	8,6	8,9	0,5	0,6	98,0
B	50,7	23,7	10,6	0,8	2,6	4,7	5,4	0,2	—	98,2,

aufserdem, wie schon früher (1) mitgetheilt, etwas Phosphorsäure (in der einen Varietät 1,4, in der anderen 2,2 pC. phosphors. Kalk) und geringe Mengen Chlor, theilweise in löslicher Verbindung.

Schiel (2) untersuchte einige nordamerikanische Gesteine, A u. B zwei jener basaltischen Laven, aus denen die Felsmassen der Sierra Nevada zwischen dem 38. u. 41. Breitengrad hauptsächlich bestehen, C ein aus Quarz, weissem und schwarzem Glimmer bestehendes Gestein (Schiel schlägt für es wegen des perlmutterglänzenden Ansehens die Benennung *Nacritid* vor), welches das Thal von Punga Creek, einem westlich von Pikes Peak in den Arkansas fließenden Bergstrom, bildet.

Basaltische  
Laven.

	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> u. Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	MgO	KO u. NaO
A	50,98	29,85	10,88	5,97	3,42
B	57,65	27,56	6,58	5,80	2,91
C	78,07	24,28 *)	0,88	0,87	1,52

\*) Nebst Spur Mangan.

Schiel hebt hervor, daß die Zusammensetzung von A und B Bunsen's Gesetz für die Mischung eruptiver Gesteine entspricht, die von C aber nicht, und er giebt Andeutungen über die Ursache dieser Abweichung.

Im Basalt von der Nordwestseite des großen Rautenberges in Mähren (das Gestein ist dunkel-grünlichgrau, von 3,027 sp. G.) fand Tschermak (3):

Basalt.

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	CaO	MgO	KO u. NaO	Glühverl.
46,94	12,68	15,90	12,37	9,55	1,84 *)	1,27.

\*) Aus der Differenz.

C. Schmidt (4) hat, im Zusammenhang mit seinen Untersuchungen über die Borsäurefumarolen vom Monte Cerboli in Toscana (5), die von den Suffioni durchsetzten

Serpentin.

(1) Jahresber. f. 1856, 904. — (2) Ann. Ch. Pharm. CIII, 119; Chem. Centr. 1857, 958. — (3) Jahrb. d. k. k. geolog. Reichsanstalt 1857, 760. — (4) Ann. Ch. Pharm. CII, 90; J. pr. Chem. LXXI, 443. — (5) Jahresber. f. 1856, 905.

**Serpentin.** Kalklager und die die Kalklager durchbrechenden Serpentine von dieser Localität untersucht. Es wurden analysirt: *A* ein etwas verwittertes Handstück von einem Serpentin-durchbruch etwa 1 Kilometer von Monte Cerboli, bestehend aus dunkelpistaziengrünen Krystallen zwischen leicht zu feinem Pulver zerdrückbarer, etwas heller grüner Verwitterungsmasse; das ganze Gestein *a*, von 2,557 sp. G., enthält, wie durch Zerdrücken und Absieben des Verwitterten bestimmt wurde, 55,8 pC. vorwaltend unverwitterte Krystallfragmente *b* und 44,2 verwittertes feines Pulver *c*. Ferner *B* ein anscheinend unverwittertes dunkelolivengrünes, Krystalle von pistaziengrünem Pikrolith enthaltendes Handstück, von 2,587 sp. G., von einem zweiten Serpentin-durchbruch etwa 2 Kilometer von Monte Cerboli nach Pomarance zu. Es wurden gefunden, abgesehen von in beiden Serpentinien enthaltenen Spuren von Borsäure, Phosphorsäure und Chlor :

		SiO <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	CuO	MgO	CaO	NaO	KO	HO *)	Summe
A	a	35,67	1,01	2,57	0,47	5,68	4,39	0,20	0,18	30,95	2,77	0,25	0,19	13,13	100,12
	b	37,10	0,58	2,81	0,44	5,35	4,62	0,21	0,16	30,97	2,56	0,25	0,19	12,84	100,49
	c	33,86	1,57	2,26	0,49	6,22	4,09	0,19	0,21	30,93	3,02	0,26	0,18	13,50	99,63
B		37,94	—	0,96	0,33	4,75	3,99	0,23	0,21	36,69	0,80	0,14	0,09	13,44	99,91

\*) Die ersten Zahlen unter HO bedeuten bei 110° gebundenes, die zweiten bei 110° entweichendes Wasser.

**Kalkstein.** Von Kalksteinen wurden untersucht: *A* ein hellgrauer, dichter, sehr feinkörniger, von weissen Kalkspathadern durchsetzter Kalk (sp. G. 2,625) unmittelbar neben den Suffioni von Monte Cerboli (weiter vom Serpentin-durchbruch), *B* ein etwas dunkler grauer Kalk (sp. G. 2,668) aus dem Steinbruch 500 Schritte oberhalb Monte Cerboli (dem Serpentin-durchbruch näher). In den lufttrockenen Kalken wurden gefunden :

	Carbonate		Silicate								
	CaO, CO <sub>2</sub>	MgO, CO <sub>2</sub>	SiO <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	MnO	MgO	NaO	KO	HO*)
A	69,20	0,18	26,06	0,95	0,71	0,35	0,08	1,45	0,11	0,36	0,55
B	66,57	1,22	24,44	2,17	2,05	0,86	0,35	1,15	0,19	0,21	0,79

\*) Mit Spuren organischer Substanz. Außerdem sind in beiden Kalken Spuren von Chlor, Schwefelsäure, Borsäure, Phosphorsäure enthalten.

Gesteine aus dem conglomeratischen Zechstein bei Gera (1) und von dem Zechsteinriff bei Köstritz in Reufs (2) untersuchte Liebe. — Kalksteine und Dolomite von verschiedenen Localitäten des venetianischen Königreichs analysirte C. v. Hauer (3), Tschermak (4) Kalkstein aus Mähren, Jüngst (5) Kalksteine vom Kupferberge bei Ellrich im Harz. Der Kalkmergel von Losenstein wurde von Vielguth (6) analysirt, hydraulischer Mergel aus der Gegend von Eperies in Ungarn von C. v. Hauer (7), Kalkmergel von Strazowitz in Mähren von R. v. Reichenbach (8).

Mehrere Kalksteine des Dép. de Saône-et-Loire wurden von Mène (9) analysirt, der Dolomit von Guisse-Lamotte im Dep. der Oise von Terreil (10).

D. Forbes (11) untersuchte mehrere silurische und cambrische Kalksteine :

*A* von dem an Versteinerungen reichen Wenlock-Kalkstein von Dudley ein krystallinisches, keine Versteinerung einschließendes Stück; *B* Bala-Kalkstein von Ysputti Evan, Nord-Wales, versteinerungsfrei, eigentlich mit Kalkstein-Ausscheidungen durchzogener Schiefer; *C* Bala-Kalkstein von Rhiwlas, Wales, Versteinerungen führend, ein erhärteter Mergel; *D* dunkel-bläulichgrauer an Versteinerungen reicher Kalkstein von Dinover Park bei Llandeilo; *E* Kalkstein, in dünner Schichte im Thonschiefer bei Church Stretton, Longmynd vorkommend; *F* dichter graulicher metamorphischer, keine Versteinerungen führender, Glimmerblättchen einschließender Kalkstein von Craigmuir bei Inverary; *G* weißer, in Adern und unregelmäßigen Massen im Hornblendeschiefer bei Kraggeroe vorkommender Kalkstein.

(1) Zeitschr. d. deutschen geolog. Gesellsch. IX, 407. — (2) Daselbst 420. — (3) Jahrb. d. k. k. geolog. Reichsanstalt 1856, Nr. 4, 810. — (4) Daselbst 1857, Nr. 3, 616. — (5) Aus d. berg- u. hüttenm. Zeit. 1857, Nr. 24 in Dingl. pol. J. CXLVI, 284. — (6) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 116; Chem. Centr. 1857, 16. — (7) Jahrb. d. k. k. geolog. Reichsanstalt, 1856, 4. Hft., 808. — (8) Jahrb. d. k. k. geolog. Reichsanstalt, 1857, 4. Hft., 757. — (9) Compt. rend. XLIV, 685; Chem. Centr. 1857, 451. — (10) Compt. rend. XLV, 695. — (11) Phil. Mag. [4] XIII, 365; J. pr. Chem. LXXII, 187; Chem. Centr. 1857, 682.



Kalkstein.

	Ober-Silurisch	Unter-Silurisch			Cambrisch		
	A	B	C	D	E	F	G
Spec. Gew. . . .	2,70	?	2,78	2,70	2,88	2,72	2,69
CaO, CO <sub>2</sub> . . . .	90,09	89,54	19,51	79,97	68,10	78,84	89,24
MgO, CO <sub>2</sub> . . . .	1,26	1,85	1,04	0,52	0,80	0,28	0,19
MnO, CO <sub>2</sub> . . . .	—	—	—	—	—	—	0,19
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> u. Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> . . .	2,80	4,68	1,21	0,82	8,51	1,16	0,07
PO <sub>5</sub> . . . . .	0,46	0,16	0,14	0,56	0,55	0,44	0,21
Unlösliches . . . .	5,18	52,27	78,18	17,85	26,98	24,08	8,29
Organ. Subst. . . .	0,76	0,78	8,50	0,56	0,83	0,21	0,77
Wasser . . . . .		0,58	1,47	—	—	0,54	0,22
Verlust . . . . .		0,24					0,82
	100,00	100,00	100,00	100,28	100,27	100,00	100,00

Unter den Bemerkungen, welche Forbes an die Resultate dieser Analysen knüpft, heben wir hervor, daß er den Phosphorsäuregehalt als von Organismen stammend betrachtet und darin eine Stütze der Ansicht sieht, aller geschichtete Kalkstein (mit Ausnahme des als Travertin, Kalksinter und in ähnlicher Weise aus Wasser, das kohlen. Kalk gelöst enthält, abgesetzten) sei das Resultat der Entwicklung organischen Lebens; ferner, daß er den Magnesiagehalt als erst nachträglich, wahrscheinlich durch Infiltration, in den Kalkstein gekommen betrachtet, und der Ansicht ist, Kalkstein jeden Alters könne magnesiahaltig sein und der Magnesiagehalt als ein Anhaltspunkt zur Bestimmung des Alters eines Kalksteins nicht dienen.

Ueber die Zusammensetzung von Kalksteinen von verschiedenen Localitäten Algeriens machten Marigny (1) und Ville (2) Mittheilungen.

Ein eigenthümliches Vorkommen von kohlen. Kalk auf Sandhügeln in den Steppen Mittelasiens beschrieb Kireewsky (3). Nördlich von Aralsk finden sich auf der

(1) Ann. min. [5] XI, 661. — (2) Ann. min. [5] XII, 680. —

(3) Aus d. Bull. Soc. Natural. de Moscou 1856, Nr. 11, 464 in Jahrb. Min. 1858, 212.

Kalkstein.

Höhe von Hügeln quarzigen Sandes Kalkstücke, manchmal sich senkrecht in den Sand erstreckend. Kireewsky erklärt ihre Bildung durch die Ausscheidung von in Wasser gelöstem kohlen. Kalk an Pflanzentheilen, und Auerbach bemerkt dazu, dafs bei der Behandlung solcher Kalkstücke mit sehr verdünnter Salzsäure ein Kern zurückbleibt, welcher Gestalt und Structur von Wurzeln erkennen läfst. Bogdanoff fand *A* in der braunen Aufsenschichte, *B* in dem weissen inneren Theil eines solchen Kalkstückes :

	Organ.Subst.	Unlös.	CaO, CO <sub>2</sub>	MgO, CO <sub>2</sub>	SiO <sub>2</sub> , Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> u. Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	kohlen. Alk.
<i>A</i>	8,418	43,846	42,445	2,933	1,625	0,733
<i>B</i>	12,353	26,683	57,855	1,450	0,926	?

Der Kalkstein von Muso in Neu-Granada, in welchem die berühmten Smaragdgruben sich befinden, wurde von Lewy (1) untersucht. Er ist schwarz, mit weissen Adern durchzogen, führt Versteinerungen (Ammoniten), hält Thon in sehr veränderlicher Menge, und aufser den Smaragden auch Schwefelkies eingesprengt. Ein Stück desselben gab bei der Analyse :

CaO, CO <sub>2</sub>	MgO, CO <sub>2</sub>	MnO, CO <sub>2</sub>	SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	BeO *)	X †)	Alkali	Summe
47,8	16,7	0,5	24,4	5,5	2,6	0,5	0,6	2,6	101,2.

\*) In Form sehr kleiner Smaragde darin enthalten. — †) Schwefelkies.

J. W. Mallet (2) fand in zart-blaßrothem Marmor aus Talladaga-County (Alabama, Nord-Amerika) :

35,67 CaO, CO<sub>2</sub>; 2,51 MgO, CO<sub>2</sub>; 0,39 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> \*); 61,15 Unlös. (Summe 99,72)

\*) Mit einer Spur Eisenoxyd.

und in dem Unlöslichen (von 2,626 sp. G.) :

SiO <sub>2</sub>	MgO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO u. MnO	HO	Summe
63,67	30,24	2,05	0,39	Spur	3,34	99,69

wonach er letzteres als ein steatitartiges Mineral betrachtet. — Er hat noch mehrere Kalksteine aus dem Staate Alabama untersucht.

Eglinger (3) hat, im Anschluß an Dollfus u. Neubauer's (4) Untersuchungen über die Schalsteine

Schalstein.

(1) In der S. 665 angef. Abhandl. — (2) Sill. Am. J. [2] XXIII, 181. — (3) Aus d. Jahrb. d. Ver. f. Naturk. im Herzogth. Nassau, Hft. XI in J. pr. Chem. LXXI, 380. — (4) Jahresber. f. 1855, 1004.



Ch. Sainte-Claire Deville hat die angekündigte (1) ausführlichere Untersuchung über die vulcanischen Emanationen des südlichen Italiens, welche er gemeinsam mit F. Leblanc ausgeführt hat, jetzt veröffentlicht (2). Bezüglich der Einzelheiten über die Aufsammlung der Gase und die (meistens später zu Paris vorgenommene) Analyse derselben auf die Abhandlung verweisend, theilen wir hier die Schlusfolgerungen, welche Deville und Leblanc ziehen, und die Analysen mit.

Emanationen.

Deville und Leblanc erinnern zunächst (3), daß in den wasserfreien und nicht sauren Fumarolen der Vesuvlava ein Gemenge von Sauerstoff und Stickstoff in denselben oder nahezu denselben Verhältnissen, wie in der normalen atmosphärischen Luft, entweicht, während die Wasserdampf nebst Chlorwasserstoff und schwefliger Säure enthaltenden Fumarolen einen im Verhältniß zum Stickstoff geringeren Sauerstoffgehalt ergaben. Für Fumarolen der letzteren Art, welche nicht aus Lava, sondern aus einem vulcanischen Krater oder einer Spalte sich entwickeln, findet dasselbe statt; so ergaben z. B. die Gase (abgesehen von dem Chlorwasserstoff, alle Analysen sind in Volumprocenten ausgedrückt) :

(1) Vgl. Jahresbef. f. 1856, 905. — (2) Ann. ch. phys. [8] LII, 5; im Auss. Compt. rend. XLIV, 769; XLV, 398. Dumas' Bericht Compt. rend. XLV, 1029; Instit. 1857, 439. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1856, 904. Das aus Spalten glühender Vesuvlava entweichende wasserfreie Gas ergab, nach der Analyse der Gasproben von drei verschiedenen Localitäten :

	1	2	3	
SO <sub>2</sub>	0,64	—	0,03	0,07
O	20,00	20,70	20,50	20,77
N	78,86	79,80	79,47	79,16
	100,00	100,00	100,00	100,00
O *)	20,33	20,70	20,50	20,78

\*) relativer Sauerstoffgehalt, O + N = 100.

Emanationen.

	vom Vesuv					
	1)	2)	3)	4)	5)	6)
CO <sub>2</sub>	—	—	—	—	—	—
SO <sub>2</sub>	2,6	2,4	1,7	0,3	1,0	0,7
O	18,7	19,7	20,8	17,6	19,1	19,5
N	78,7	77,9	78,0	82,1	79,9	79,8
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0
O*)	19,3	20,2	20,6	17,6	19,3	19,6

\*) Relativer Sauerstoffgehalt, O + N = 100.

1) Vom östlichen Rand der großen Vertiefung von 1850; 2) vom nordwestlichen Abhang der kleinen Vertiefung von 1850; 3), 4), 5) vom nordöstlichen Rand der großen Vertiefung von 1850; 6) vom Grunde des Schlundes von 1854 (an Ort und Stelle ausgeführte Analysen ergaben 2,1 bis 2,6 pC. durch Kali absorbirbare Gase); die Gase dieser, an Wasserdampf sehr reichen Fumarolen wurden im Juni 1856 gesammelt.

	von Vulcano					
	1)	2)	3)	4)	5)	6)
CO <sub>2</sub>	—	—	—	—	—	—
SO <sub>2</sub>	39,1	1,7	27,5	21,3	84,2	69,6
O	10,1	11,9	14,0	15,1	15,8	5,5
N	50,8	86,4	58,5	63,6		24,9
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0
O*)	16,6	12,1	19,4	19,1	?	18,8

\*) Relativer Sauerstoffgehalt, O + N = 100.

1) bis 4) Gas aus flammenden Fumarolen vom Boden des Kraters, 1) u. 2) wo sich Borsäure absetzte, 3) u. 4) wo die Ränder der Mündung frei von Borsäure waren. 5) u. 6) Gas aus nicht flammenden Fumarolen von der nördlichen Seite des Kegels (die Zusammensetzung dieser Fumarolen-Gase ist sehr wechselnd; an Ort und Stelle ausgeführte Analysen gaben in dem Gas 62,3 bis 89,2 pC. schweflige Säure und in dem sauerstoff- und stickstoffhaltigen Antheil des Gases 17,0 bis 18,2 pC. Sauerstoff). — Bornemann (Institut. 1857, 40) giebt an, die Fumarolendämpfe von Vulcano enthalten auch freies Jod.

Das Gas, welches den Rändern des oberen Kraters am *Aetna* entströmte, enthielt, an Ort und Stelle analysirt, 96 pC. in Wasser Lösliches (das in Natronlauge Verdichtete enthielt auf 5,8 Th. schweflige Säure 94,2 Th. Chlorwasserstoff); das später in Paris untersuchte Gas enthielt nur 0,4 pC. schweflige Säure, 20,5 Sauerstoff, 79,1 Stickstoff.

Bezüglich der Schwefelwasserstoff und Kohlensäure enthaltenden Fumarolengase fanden Deville und Leblanc, daß sie, wieviel Schwefelwasserstoff sie auch ursprünglich enthalten mochten, nach längerem Aufbewahren in zugeschmolzenen Glasröhren keine Spur dieses Gases mehr zu erkennen gaben, ihrer Ansicht nach durch allmähliche Einwirkung desselben auf den vorhandenen feuchten Sauerstoff

(mehrmals zeigte das länger aufbewahrte Gas einen Gehalt an schwefliger Säure). Wir übergehen deshalb die bezüglich der Gase aus den Solfataren von Puzzuoli (1) und vom See von Agnano mitgetheilten, erst später ausgeführten Analysen, und bemerken nur, daß das derselben Mündung entströmende Gas sehr wechselnden Gehalt an Kohlensäure zeigte (2) und freier Wasserstoff in diesen Gasen nicht gefunden wurde.

In Eine Reihe, als kohlenstoffreiche Gase, stellen Deville und Leblanc die Kohlenwasserstoff und Kohlensäure enthaltenden Fumarolengase zusammen; wir geben hier folgende Analysen :

(1) Gase aus verschiedenen Fumarolenmündungen der kleinen Solfatara ergaben bei vorläufigen, an Ort und Stelle ausgeführten Analysen :

	1	2			3	
SH	1,8	1,8	2,7	0,8	16,5	56,8
CO <sub>2</sub>	7,5	2,5	16,5	4,3	82,4	
N u. O.	90,7	95,7	80,8	94,9	51,1	43,7

Das aus dem Wasser der als *aqua bollente* bezeichneten Localität auf Vulcano entweichende Gas ergab bei vorläufigen Analysen an Ort und Stelle :

	am 7. Juli		am 9. Juli 1856
SH	82,8	83,1	89,6
CO <sub>2</sub>	9,8	6,4	2,5
O	0,6	0,7	} 7,9
N	6,8	9,8	

(2) Guiscardi (Bull. géol. [2] XIV, 633) fand auch den Gehalt an Schwefelwasserstoff rasch wechselnd. In dem Gas aus einer Mündung in der Solfatara fand er einmal 4,1 pC. SH, 1,9 CO<sub>2</sub>, 18,0 O, 76,0 N; in einer bald darauf genommenen Probe kein SH, 1,6 CO<sub>2</sub>, 19,1 O, 79,8 N. Das aus dem See von Agnano aufsteigende Gas fand er an einem Ort aus 91,7 pC. CO<sub>2</sub> und 8,8 O u. N, an einem anderen Ort aus 97,6 pC. CO<sub>2</sub> und 2,4 O u. N bestehend. Er theilt auch noch mehrere Analysen der Gase mit, die sich in den *Stufe di Agnano* entwickeln. In dem Gas, welches sich in der *Grotta del Sulfo* im Hafen von Miseno entwickelt, fand er einmal 88,8 pC. SH, 9,0 CO<sub>2</sub>, 2,2 O u. N, ein andermal 85,7 pC. SH, 9,6 CO<sub>2</sub>, 4,7 O u. N.

Emanationen.

	von Sicilien							
	1)	2)	3)	4)	5)	6)	7)	8)
CO <sub>2</sub>	4,2	1,2	67,0	90,7	93,2	94,7	0,7	0,3
O	—	1,7	0,5	1,0	1,0	1,1	5,2	12,3
N	12,2	6,7	32,5	8,8	5,8	3,5	20,4	46,4
C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	88,6	90,4		5,0	—	0,7	73,7	41,0
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

1) Gas des Schwefelwassers von Santa-Venerina bei Aci-Reale (nach längeren Aufbewahren untersucht; Versuche an der Quelle gaben 0,2 pC. SH, 3,1 CO<sub>2</sub>, 1,2 O. 95,5 Kohlenwasserstoff- und Stickgas). 2) Gas vom Macaluba bei Girgenti. 3) Aus schlammigem, stark salzigem Wasser im Val-Corrente oder Thal von San-Biaggio bei Paterno sich entwickelndes Gas. 4) Bei Paterno aus kleinen, mit salzigem Wasser gefüllten Oeffnungen sich entwickelndes Gas. 5) Aus der acqua rossa bei Paterno sich entwickelndes Gas. 6) Aus dem See von Palici oder Lago di natia sich entwickelndes Gas. 7) An dem Macaluba de Xirbi, 8) an dem Macaluba de Terraplane bei Caltanissetta sich entwickelndes Gas.

	Vom See v. Agnano und von Vulcano					
	1)	2)	3)	4)	5)	
CO <sub>2</sub>	67,1	78,6	81,1	86,0	88,0	86,0
O	6,5	5,8	8,8	—	—	—
N	26,4	21,1	15,1	13,6	17,0	14,0
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

1) Gas der s. g. Hunds-Grotte, 2) Gas der s. g. Ammoniak-Grotte am See von Agnano. — 3), 4) u. 5) Gase die in weiterer Entfernung vom Krater von Vulcano, als die Schwefelwasserstoff- und schweflige Säure enthaltenden Emanationen (nab bei den Alaun- und Borsäurefabriken) sich entwickeln (an Ort und Stelle ausgeführte Analysen).

Deville und Leblanc heben hervor, dafs auch in den keinen Kohlenwasserstoff enthaltenden, an Kohlensäure reichen Emanationen der Sauerstoffgehalt im Verhältnifs zum Stickstoffgehalt kleiner ist, als in normaler atmosphärischer Luft. — Im Allgemeinen betrachten sie einen thätigen Vulcan als ein Centrum, nach welchem gasförmige Verbrennungsproducte wie nach einem Schornstein hinstören; in weiterer Entfernung vom Centrum finde weniger energische Verbrennung statt; wie zu derselben Zeit in verschiedener Entfernung vom Krater, so können auch zu verschiedenen Zeiten nach dem Beginn eines Ausbruchs an demselben Ort die Emanationen verschiedene Zusammensetzung haben.

Eine andere Abhandlung (1) Ch. Sainte-Claire-Deville's über die Natur und Vertheilung der Fuma-

(1) Bull. géol. [2] XIII, 606.

rolen, die in Folge des Vesuv-Ausbruchs vom Mai 1855 entstanden, enthält weniger auf die chemische Zusammensetzung der Emanationen Bezügliches, was hier hervorzuheben und in kürzerem Auszuge mittheilbar wäre. Auch bezüglich einer umfassenden Abhandlung Deville's über die vulkanischen Emanationen im Allgemeinen, von welcher uns nur eine von ihm gegebene ausführliche Besprechung des Inhalts (1) vorliegt, müssen wir auf diese verweisen. — Einige Beobachtungen über die Temperaturen der in der Lava von dem Vesuv-Ausbruch vom Mai 1855 gebildeten Fumarolen theilte Palmieri (2) mit.

Ueber Chlornatrium als Fumarolenproduct vgl. S. 697 f.

Deville hat angegeben (3), dafs er als die bedeutendste Höhe, bis zu welcher Salmiak-Fumarolen sich auf der Vesuvlava von dem Ausbruch vom Mai 1855 zeigten, 630 Meter (4) gefunden; als die Höhe, bis zu welcher dieselben reichlicher vorkommen, 400 Meter. Für die Bildung des Salmiaks nimmt Deville (5) an, sie erkläre sich aus Melsens' Versuchen, wo durch Einwirkung von Schwefelwasserstoff, Wasser, atmosphärischer Luft und Salzsäure auf einen porösen Körper bei erhöhter Temperatur Salmiak gebildet worden; die Lava biete Alles, diese Reaction einzuleiten, die übrigens wohl nur unter einem gewissen Drucke und deshalb nicht über eine gewisse Höhe hinaus vor sich gehe. Für Bunsen's Ansicht (6), wonach das Ammoniak für die Bildung des Salmiaks in Lava-Fumarolen im Allgemeinen von der Einwirkung der Hitze der Lava auf stickstoffhaltige organische Substanzen des überflossenen Bodens her stammt, führt Ranieri (7) an, dafs

(1) Bull. géol. [2] XIV, 254. — (2) Cimento V, 241. — (3) Bull. géol. [2] XIII, 632, 638. — (4) Scacchi (Ann. min. [4] XVII, 351) hatte früher 400 Meter als die Höhengrenze für das Vorkommen solcher Fumarolen überhaupt angegeben. — (5) Bull. géol. [2] XIV, 263. — (6) Jahresber. f. 1847 u. 1848, 1253 f. — (7) Ann. Ch. Pharm. CIV, 338; J. pr. Chem. LXXIII, 316.



Emanationen.

auf dem Lavastrom vom Ausbruch des Vesuvs von 1850 sich reichliche Salmiak-Fumarolen zeigten, so weit dieser bebautes Land überlagert hatte, wenige Fumarolen mit nur spärlichen Spuren von Salmiak hingegen da, wo dieser nämliche Lavastrom ältere Lava (von 1834) überlagerte. — Lewy (1) fand in dem einer Salmiak-Fumarole am Vesuv entströmenden Gas, welches Deville gesammelt hatte, 0,2 pC. durch Kali absorbirbares Gas, 20,7 Sauerstoff, 79,1 Stickstoff.

In dem den Borsäure-Fumarolen in Toscana entströmenden Gas fanden Deville und Leblanc, wie sie vorläufig mittheilen (2), außer Schwefelwasserstoff und Kohlensäure auch Kohlenwasserstoff und etwas Stickstoff; Sauerstoff ist in demselben, wie auch C. Schmidt (3) früher gefunden, nur spurenweise oder gar nicht enthalten.

Meerwasser.

Bezüglich Untersuchungen A. Erman's (4) über den Salzgehalt des Meerwassers und dessen Werthe im mittelländischen und im atlantischen Meere müssen wir, was das hier erörterte Allgemeineren über die Reduction aräometrischer Beobachtungen (5), die Ausdehnung des Meerwassers und die Beziehungen zwischen spec. Gew. und Salzgehalt bei demselben betrifft, auf die Abhandlung verweisen. Wir geben hier nur die für Meerwasser verschiedener Localitäten gefundenen spec. Gewichte, reducirt auf 17°,5 und gegen Wasser von derselben Temperatur als Einheit :

- (1) Ann. ch. phys. [3] LII, 80. — (2) Compt. rend. XLV, 750. —  
 (3) Ann. Ch. Pharm. XCVIII, 277. — (4) Pogg. Ann. CI, 577. —  
 (5) Vgl. auch die 8. 10 angef. Abhandl. von Lenz.

1858 :

Meerwasser.

Juli	27 :	Marseille im inneren Hafen . . . . .	1,02299
"	29 :	" vor dem Hafen . . . . .	1,02841
"	29 :	" an derselben Stelle . . . . .	1,02828
"	31 :	Mittelmeer, zwischen Port Vendre u. Barcelona .	1,02898
August	2 :	" zwischen Barcelona u. Valencia . .	1,02911
"	6 :	" bei Carthagena . . . . .	1,02924
"	24 :	" Malaga an der Küste . . . . .	1,02881
"	28 :	Atl. Meer, zwischen Gibraltar u. Cadix . .	1,02769
Sept.	14 :	" " bei Caril . . . . .	1,02679
"	21 :	" " Bucht v. Santander, Hochwasser . .	1,02540

und das von Erman abgeleitete Resultat, der dem Meerwasser vom spec. Gew.  $s$  (bei  $17^{\circ},5$  und gegen Wasser von derselben Temperatur als Einheit) entsprechende Salzgehalt  $s$  (in 1 Th. Meerwasser) sei gegeben durch den Ausdruck

$$s = 0,086019 + 1,29867 (s - 1,0275);$$

Erman hebt, aus den vorstehenden Bestimmungen des spec. Gew. den zugehörigen Salzgehalt ableitend, hervor, daß in der Strafe von Gibraltar und deren nächster Umgebung, von Westen gegen Osten, auf einer Meeresstrecke von kaum 60 deutschen Meilen, ein Zuwachs des Salzgehaltes des Meeres um nahe  $\frac{1}{19}$  stattfindet.

P. P. King (1) schließt aus Bestimmungen des sp. Gew. von Meerwasser aus dem atlantischen und dem stillen Meer, daß das Wasser des ersteren zwischen  $40^{\circ}$  nördlich und  $40^{\circ}$  südlicher Breite, einzelne auf localen Ursachen beruhende Ausnahmen abgerechnet, dasselbe spec. Gew. hat. Als dasselbe ausnahmsweise abändernd betrachtet er namentlich den Einfluß trockener Winde oder starker Regengüsse auf die oberste Wasserschichte; ein merklich geringerer Salzgehalt, als der normale, zeigt sich in der Nähe der Küste, besonders wenn diese seicht ist. Das mittlere spec. Gew. des Wassers des stillen Meeres sei zwischen 10 bis  $40^{\circ}$  S. B. 1,02648, zwischen 40 und  $60^{\circ}$  S. B. = 1,02613.

(1) Phil. Mag. [4] XIII, 528.

Ueber den Silbergehalt des Meerwassers vgl. S. 251 f.

Quell-,  
Fluss-, See-  
wasser.  
Deutsche.

F. Carl (1) untersuchte die warme Quelle des Gemeindebades (A), G. Kerner (2) die des Badehauses zum Spiegel (B; darin auch kleine Spuren von Strontian und unendlich; kleine von Kupfer) in *Wiesbaden*. Fresenius (3) untersuchte das Wasser der neugefassten Mineralquelle zu *Geilnau* in Nassau (C; in 1000 Th. Wasser auch 0,000888 kohlen. Ammoniak, sodann Spuren von Borsäure, Salpetersäure, Fluor, Lithion, Thonerde, Strontian, organischer Materie, Schwefelwasserstoff; das mit dem Wasser ausströmende Gas enthält in 100 Vol. 98,53 Kohlensäure- und 1,47 Stickgas). — Fehling (4) untersuchte einige (aus Bohrlöchern kommende) Quellen des neuen Stuttgarter Mineralbades bei *Berg*: die südwestliche Quelle (Haupt-Trinkquelle, D) und die westliche Quelle (E; in dem Wasser beider Quellen sind auch unwägbare Spuren von Lithion, Ammoniak, Baryt, Manganoxydul, Thonerde, Bleioxyd, Kupferoxyd, arseniger Säure, Borsäure, Phosphorsäure, Salpetersäure, Fluor, Brom, Jod und organischen Substanzen enthalten); in 1000 Th. des Wassers einer dritten, der mittleren Quelle fand er 3,305 Th. feste Bestandtheile, worin 0,3726 Kohlensäure, und außerdem noch 1,1715 s. g. freie Kohlensäure. — Die Bestandtheile sind in dem Folgenden für 1000 Grm. Wasser in Grm. angegeben, die halbfreie (zur Bildung zweifach-kohlens. Salze erforderliche) und freie Kohlensäure auch in Cubikcentimetern für die Quellentemperatur und 760<sup>mm</sup> Barometerstand.

(1) Aus d. Jahrb. d. Ver. f. Naturk. im Herzogth. Nassau, Hft. XI in J. pr. Chem. LXX, 89; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 148. — (2) Aus d. Jahrb. d. Ver. f. Naturk. im Herzogth. Nassau, Hft. XI in J. pr. Chem. LXX, 100; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 136. — (3) J. pr. Chem. LXXII, 1; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 918. — (4) Württemb. naturwissenschaft. Jahreshfte, XIII. Jahrgang, 113.

	A	B	C	D	E
Temperatur . . . . .	49°,5	66°,2	10°	21°,2	19°,4
Spec. Gew. . . . .	1,00496	1,00628	1,002047	1,00438	1,00368
Chlornatrium . . . . .	5,264141	6,824928	0,086151	1,6451	0,9885
Chlorkalium . . . . .	0,149698	0,142098	—	0,1258	0,0748
Chlorammonium . . . . .	0,015429	0,030569	—	—	—
Chlorcalcium . . . . .	0,437995	0,410079	—	—	—
Chlormagnesium . . . . .	0,129846	0,176746	—	—	—
Brommagnesium . . . . .	0,008078	0,002884	—	—	—
Schwefels. Kali . . . . .	—	—	0,017628	—	—
„ Natron . . . . .	—	—	0,008582	0,1131	0,1358
„ Kalk . . . . .	0,146490	0,082958	—	0,8961	0,6581
„ Magnesia . . . . .	—	—	—	0,5067	0,4350
Phosphors. Natron . . . . .	—	—	0,000872	—	—
Kohlens. Kalk . . . . .	0,269662	0,414697	0,840592	1,0354	0,8386
„ Magnesia . . . . .	0,008679	0,011838	0,288255	—	—
„ Eisenoxydul . . . . .	0,002687	0,007829	0,027771	0,0216	0,0028
„ Manganoxydul . . . . .	—	0,000655	0,008347	—	—
„ Baryt . . . . .	—	Spur	0,000158	—	—
„ Natron . . . . .	—	—	0,749201	—	—
Kieselsäure . . . . .	0,044578	0,060965	0,024741	0,0119	0,0100
Summe dieser Bestandtheile	6,466788	8,155666	1,446748	4,8557	8,1888
Abdampfdruckstand, direct bestimmt . . . . .	6,636880	9,9109	1,4314	4,883	8,192
Halbfreie Kohlensäure . . . . .	0,121591 (= 78,1 <sup>cc</sup> )	0,191655 (= 121,1 <sup>cc</sup> )	0,597908 (= 815,2 <sup>cc</sup> )	1,9075 (= 972 <sup>cc</sup> )	1,1531 (= 587 <sup>cc</sup> )
Freie Kohlensäure . . . . .	0,255226 (= 153,2 <sup>cc</sup> )	0,392398 (= 247,8 <sup>cc</sup> )	2,786551 (= 1468,8 <sup>cc</sup> )		
Stickgas . . . . .	—	—	0,015525 (= 12,9 <sup>cc</sup> )	—	—

Harmening (1) untersuchte die Mineralwasser von *Germete* bei Warburg in Westphalen, die Mühlenquelle (A) und die Dorfquelle (B; im Wasser beider Quellen sind auch Spuren von Kali, Phosphorsäure und organischer Materie enthalten). Flechsig (2) untersuchte (C) das Mineralwasser von *Sachsenfeld* bei Schwarzenberg im Erzgebirge, Scherer (3) (D) die Soole der Philippsquelle zu *Orb* in Unterfranken (darin sind auch, für 1000 Th. Wasser, 0,0000649 Jodmagnesium und 0,0044070 Brommagnesium enthalten, ferner Spuren von Thonerde, Lithion, Strontian,

Quell-, Fluß-,  
Seewasser.  
Deutsche.

(1) Untersuchung der Mineralwasser zu Germete bei Warburg (Dissertation); Göttingen 1857. — (2) Arch. Pharm. [2] XC, 181; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 413. — (3) N. Jahrb. Pharm. VII, 309.

Quell-, Fluß-, Borsäure, Quellsäure und Ammoniak), Weselsky und Seewasser. A. Bauer (1) das Wasser einer bei *Gumpoldskirchen*, Deutsche. in der Nähe des Wiener-Neustädter Kanals, aufgefundenen Mineralquelle (*E*; darin sind auch Spuren von Eisenoxydul, Phosphorsäure, Jod, organischer Materie). Die folgende Tabelle giebt auch die festen Bestandtheile in Grm., die halbfreie und freie Kohlensäure in *A*, *B* und *D* ausserdem in Cubikcentimetern, für die Quelltemperatur und 760<sup>mm</sup> Barometerstand, für 1000 Grm. Wasser.

	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>C</i>	<i>D</i>	<i>E</i>
Temperatur . . . . .	12°5	12°5	15°	15°5	11°7
Spec. Gew. . . . .	1,00402	1,00518	1,00012	1,0180	1,0017
Chlornatrium . . . . .	2,7299	2,5280	0,00477	17,788	0,2837
Chlorkalium . . . . .	—	—	—	—	0,0686
Chlormagnesium . . . . .	0,8075	0,2157	—	1,127	0,2884
Brommagnesium . . . . .	—	—	—	0,004	—
Schwefels. Kali . . . . .	—	—	0,00547	0,448	—
„ Natron . . . . .	—	—	0,00188	0,228	0,7613
„ Kalk . . . . .	1,6866	1,0678	—	1,837	0,0818
„ Magnesia . . . . .	0,8666	0,6755	—	—	—
Kohlens. Natron . . . . .	—	—	0,00632	—	—
„ Lithion . . . . .	—	—	0,00035	—	—
„ Kalk . . . . .	1,0905	1,4241	0,01708	1,641	0,2275
„ Magnesia . . . . .	—	—	0,00987	0,017	0,0200
„ Eisenoxydul . . . . .	0,0119	0,0287	0,01624	0,053	—
„ Manganoxydul . . . . .	—	—	0,00056	—	—
Phosphors. Kalk . . . . .	—	—	0,00086	—	—
Kieselsäure . . . . .	0,0084	0,0099	0,01560	0,015	0,0104
Quells. Salze . . . . .	—	—	0,02871 *)	—	—
Humusextract . . . . .	—	—	0,00448	—	—
Summe dieser Bestandth.	6,1514	5,9392	0,11164	22,653	1,7866
Abdampfückstand, direct bestimmt . . . . .	6,140	6,455	0,10829	?	1,8808
Halbfreie Kohlensäure . . . . .	0,4843 (=208,1 <sup>cc</sup> )	0,6356 (= 835,6)	0,12491	8,617	0,1095
Freie Kohlensäure . . . . .	1,7906 (=945,5 <sup>cc</sup> )	0,7961 (=420,4 <sup>cc</sup> )		(= 1927 <sup>cc</sup> )	
Schwefelwasserstoff . . . . .	—	—		—	

\*) 0,01002 quells. Kalk, 0,00819 quells. Magnesia u. 0,01050 quells. Natron.

In 1000 Th. des Mineralwassers von *Kellberg* bei Passau (Temperatur 8°75, sp. G. 1,00157) sind nach Crawford (2) enthalten (ausserdem eine Spur Phosphorsäure):

- (1) Wien. Acad. Ber. XXIII, 424; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 503.  
 — (2) Vierteljahrsschr. pr. Pharm. VI, 161; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 267.

KO, SO <sub>3</sub>	0,001576	CaO, 2 CO <sub>2</sub>	0,208257	Quell-, Fluß-, Seewasser. Deutsche.
NaO, SO <sub>3</sub>	0,010150	MgO, 2 CO <sub>2</sub>	0,023514	
CaO, SO <sub>3</sub>	0,052637	FeO, 2 CO <sub>2</sub>	0,025838	
CaCl	0,003799	Org. Subst.	0,023115	
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , SiO <sub>2</sub>	0,023421	Freie CO <sub>2</sub>	0,462627	
CaO, SiO <sub>2</sub>	0,009070	Summe	0,848996	

Nach Stoy (1) enthalten 14 Pfund Civilgewicht des (aus einer Braunkohlengrube ausgepumpten) Mineralwassers von *Meusehütz* (in Sachsen-Altenburg) :

NaCl	CaO, SO <sub>3</sub>	MgO, SO <sub>3</sub>	MgO, CO <sub>2</sub>	FeO, CO <sub>2</sub>	FeO, SO <sub>3</sub>	Org. Subst. X*)	Freie CO <sub>2</sub>	Summe
1,32	20,53	17,59	14,55	2,17	3,41	9,00	12,50	5,66 86,73 Gran

\*) Gyps u. Kieselsäure.

Die aus 500 bis 600' Tiefe geförderte, zum Badegebrauch dienende Soole von *Nenndorf* enthält nach *Bunsen* (2) in 1 Pfund zu 16 Unzen Pr. :

NaCl	KCl	CaCl	MgCl	CaO, SO <sub>3</sub>	CaO, CO <sub>2</sub>	CaS, HS	Summe
409,221	4,792	5,772	14,296	88,175	0,986	0,091	473,338 Gran

Die aus einem zu 950' abgeteuften Bohrloch zu *Nenndorf* kommende Soole (von 22°,5 und 1,16044 sp. G.) enthält nach *Avenarius* (3) in 100 Theilen :

NaCl	CaCl	MgCl	KCl	CaO, SO <sub>3</sub>	Br u. J	Summe
20,0797	0,6168	0,2125	0,0042	0,0778	Spuren	20,9910

*Th. Simmler* (4) untersuchte das Schwefelwasser von *Stachelberg* im Canton Glarus (A; darin auch Spuren von Eisen, Kupfer, Fluor, zweifelhafte von Jod), *Bolley* (5) das Soolwasser der *Schweizerhalle* in der Nähe von Basel

(1) Arch. Pharm. [2] XC, 148; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 412.  
 — (2) Aus d. Balneolog. Zeit. IV, Nr. 16 in Arch. Pharm. [2] XCIII, 48 (über das in den Wassern der Nenndorfer Quellen enthaltene Gas vgl. die Tabelle zu S. 849 des Jahresber. f. 1851). — (3) Dasselbst; *Avenarius* hat auch die Mutterlauge von dieser Soole analysirt. — (4) J. pr. Chem. LXXI, 1; im Ausz. Chem. Centr. 1857, 498; am ersteren Orte werden auch die geologischen Verhältnisse erörtert. Später (J. pr. Chem. LXXII, 441) gab *Simmler* noch eine ausführliche Vergleichung des *Stachelberger* Mineralwassers mit anderen Schwefelwassern, besprach hier auch Beziehungen zwischen dem spec. Gew. von Mineralwassern und ihrem Gehalt an festen Bestandtheilen. — (5) Separatabdruck aus dem *Echo médical*.

Quell-, Fluß-,  
Seewasser.  
Schweizeri-  
sche.

(B; darin auch Spuren von Eisen und Thonerde), F. Moldenhauer (1) das Wasser des *Zürchersee's* (C; geschöpft im Januar 1857 bei sehr niedrigem Wasserstande; es wurden darin auch Spuren von Eisen, Jod, Salpetersäure und Phosphorsäure gefunden). In 1000 Grm. Wasser sind enthalten (bei A sind die Gase auch in Cubikcentimetern für 1 Liter Wasser, 681,2<sup>mm</sup> Luftdruck und 9°,5 angegeben):

	A	B	C
Temperatur . . . . .	6°,2-9°,5	?	3,5
Spec. Gew. . . . .	1,00093	1,19216	1,000154
Schwefelnatrium . . . . .	0,0478	—	—
Schwefelcalcium-Schwefelwasserstoff . . . . .	0,0629	—	—
Schwefels. Kali . . . . .	0,0042	0,1319	0,0063
„ Natron . . . . .	0,1438	0,0481	0,0069
„ Kalk . . . . .	—	4,8575	0,0042
„ Magnesia . . . . .	—	0,2958	—
Unterschwefligs. Natron . . . . .	0,0169	—	—
Chlornatrium . . . . .	0,0056	289,1694	—
Chlorcalcium . . . . .	—	—	0,0013
Kohlens. Lithion . . . . .	0,0032	—	—
„ Kalk . . . . .	0,0418	0,1090	0,0980
„ Magnesia . . . . .	0,1525	0,0350	0,0210
Thonerde mit Phosphorsäure . . . . .	0,0046	—	—
Kieselsäure . . . . .	0,0128	0,0168	0,0029
Organische Substanz . . . . .	0,0838	—	—
Summe dieser Bestandtheile . . . . .	0,5794	244,1630	0,1406
Abdampfdruckstand, direct bestimmt . . . . .	0,5249	244,4886	0,1395
Halbfreie Kohlensäure . . . . .	0,1002 (= 58,9cc)	30,5cc	—
Freie Kohlensäure . . . . .	0,1139 (= 66,4cc)		
Stickstoff . . . . .	(18,5cc)		
Freier Schwefelwasserstoff*) . . . . .	0,0022 (= 1,7cc)	—	—

\*) ist veränderlich.

Italiänische. Bornemann (2) hat über einige Mineralwasser Sardiens, namentlich die Gase derselben, vorläufige Mittheilungen gemacht.

Französische. Peligot (3) erhielt aus 1 Liter des Wassers des

(1) Schweiz. polytechn. Zeitschr. 1857, II, 52. — (2) Compt. rend. XLIV, 831; Bull. géol. [2] XIV, 635; ferner Compt. rend. XLV, 190. — (3) Ann. ch. phys. [8] LI, 367; Compt. rend. XLIV, 193; Insit. 1857, 41; J. pharm. [8] XXXIII, 274; J. pr. Chem. LXXI, 393; Jahrb.

548<sup>m</sup> tiefen Bohrbrunnens zu Grenelle bei *Paris* 0,142 Grm. Abdampfrückstand (1), in 100 Th. bestehend aus :

CaO,CO<sub>2</sub> 40,8 MgO,CO<sub>2</sub> 11,5 KO,CO<sub>2</sub> 14,4 FeO,CO<sub>2</sub> 2,2 NaO,SO<sub>3</sub> 11,8 NaO,S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 6,4 NaCl SiO<sub>2</sub> 6,4 7,0.

Quell-, Fluß-,  
Seewasser.  
Fransösi-  
sche.

Das in dem aufsteigenden Wasser enthaltene Gas enthält 22 Volumprocente Kohlensäure und außerdem nur Stickgas (14<sup>cc</sup> auf 1 Liter Wasser betragend).

J. Lefort (2) untersuchte die Mineralwasser von *Royat* und *Chamalières* (Dép. d. Puy-de-Dôme), *A* die Quelle von Royat, *B* die des Cäsarbadcs, *C* die von Saint-Mart, *D* die des Roches (Beaurepaire-Quelle). In 1 Liter Wasser sind (außer Spuren von Mangan, Arsen, Jod, Brom, Thonerde und organischer Substanz) an Bestandtheilen, diese in Grm. ausgedrückt, enthalten :

Temperatur	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>C</i>	<i>D</i>
Spec. Gew.	35°,5 1,0025	29° 1,0016	31° 1,0020	19°,5 1,0022
Freie Kohlensäure. . . .	0,748 (= 377 <sup>cc</sup> )	1,229 (= 620 <sup>cc</sup> )	1,050 (= 532 <sup>cc</sup> )	1,646 (= 831 <sup>cc</sup> )
2f.-kohlens. Natron . . .	1,849	0,892	0,421	0,428
„ Kali . . . .	0,485	0,286	0,365	0,812
„ Kalk . . . .	1,000	0,686	0,958	0,822
„ Magnesia . . . .	0,677	0,397	0,611	0,514
„ Eisenoxydul . . . .	0,040	0,025	0,042	0,042
Schwefels. Natron . . . .	0,185	0,115	0,168	0,123
Phosphors. Natron . . . .	0,018	0,014	0,007	0,005
Chlornatrium . . . . .	1,728	0,766	1,682	1,165
Kieselsäure . . . . .	0,156	0,167	0,102	0,089
Summe dieser Bestandth. .	5,986	4,067	5,396	5,146
Abdampfrückstand, direct bestimmt . . . . .	4,152	2,844	3,952	2,760

Min. 1857, 338. Bezüglich der allgemeineren Betrachtungen Peligot's über die Zusammensetzung der natürlich vorkommenden Wasser müssen wir auf die Abhandlung verweisen und erwähnen nur noch, daß er in der in Regenwasser absorbiert gewesenen Luft 2,4 Volumprocente Kohlensäure fand, in dem nach Absorption derselben bleibenden Rückstand 32 pC. Sauerstoff und 68 Stickstoff. — (1) Payen hatte 1841 0,1859, Boutron u. Henry 1848 0,1847 Grm. erhalten. — (2) J. pharm. [3] XXXI, 84.



Quell-, Fluß-,  
Seewasser,  
Fransuö-  
sche.

In dem Mineralwasser von *Neyrac* (1) (Dép. d. Ardèche) hatte *Mazade* (2) Nickel, Kobalt, Titan und Zirconium, außerdem auch Tantal, Molybdän, Zinn, Wolfram, Cer, Lanthan, Didym, Yttrium, Beryllium und Mellithsäure zu finden geglaubt. *J. Lefort* (3) hat, im Namen einer Commission der Pariser *Société d'hydrologie médicale*, einen Bericht darüber erstattet, daß sich jene Angaben bei genauerer Prüfung nicht bestätigt fanden. *O. Henry d. ä.*, welcher früher (4) einige der Angaben *Mazade's* bestätigt hatte, glaubt jetzt noch (5), bald im Stande zu sein, die Anwesenheit einiger der von *Mazade* genannten Substanzen in dem Mineralwasser von *Neyrac* beweisen zu können. Eine Analyse dieses Wassers gab *Lefort* (6) (*A*; in demselben sind auch Spuren von Mangan, Arsen, Thonerde und organischer Substanz enthalten). *E. Soubeiran* (7) untersuchte das Mineralwasser von *Vic-sur-Cère* (Cantal) (*B*, worin auch Spuren von Arsen, Jod und Brom), *O. Henry d. ä.* (8) das Mineralwasser von *Gazost* im Dép. d. Hautes-Pyrénées (*C*; die Temperatur ist 12,5 bis 13°). Für *A* und *B* ist der Gehalt an Bestandtheilen in 1 Liter, für *C* in 1000 Grm. des Wassers in Grm. angegeben.

	A	B	C
Temperatur	27°	12°,2	Schwefelnatrium. . 0,0320
Spec. Gew.	1,0010	?	Schwefelcalcium. . 0,0036
			Schwefelmagnesium . Spur
Freie Kohlensäure	1,813	766 <sup>cc</sup>	Chlornatrium . . . 0,4000
2f.-kohlens. Natron	0,648	1,860	Jod- u. Bromsalze . 0,0101
„ Kali	0,129	0,004	Kohlens. u. Kiesels.
„ Kalk	0,781	0,668	Salze von KO u. NaO 0,0180
„ Magnesia	0,373	0,601	„ „ CaO u. MgO 0,0480
„ Eisenoxydul	0,080	0,050	Schwefels. Natron . 0,0100
Schwefels. Natron	0,025	0,865	Thonerde, Kieselsäure, phosphors. Erdsalz, Chlorammonium, Eisenoxyd, stickstoff- u. schwefelh. organ. Subst. } 0,0540
Chlornatrium	0,012	1,237	
Kiesels. Natron	—	0,160	
Phosphors. Natron	0,007	0,060	
Kieselsäure	0,132	0,054	
Thonerde	Spur		
Summe dieser Bestandth. Abdampf- frückstand, direct bestimmt	4,000	5,559	Summe 0,5757
	1,707	?	

(1) Ueber den Ursprung der Wärme und der festen Bestandtheile dieses Wassers, in geologischer Beziehung, hat *Dalmas*. (Bull. géol. [3]

Ueber den Fluorgehalt mehrerer französischer Mineralwasser vgl. S. 127 f. Quell-, Fluß-,  
Seewasser.

A. B. Northcote (9) untersuchte das Wasser verschiedener Soolquellen von Cheshire, *A* von *Anderton*, *B* von *Marston*, *C* von *Winsford*, *D* von *Wheelock*; in allen sind auch Spuren von Jod, Kali, Mangan, Phosphorsäure, Eisenoxyd und Thonerde enthalten. Wir geben unten, für 100 Th. Soole, die Resultate, wie sie Northcote bei der Untersuchung des im August 1856 geschöpften Wassers fand (die für Wasser vom Januar 1856 erhaltenen Resultate weichen davon nur unerheblich ab). — J. Thomson (10) untersuchte das Mineralwasser von *Tunbridge* (*E*; darin auch Spuren von Mangan und organischer Substanz); für dieses sind die festen Bestandtheile nach Grm. für 1000 Grm., die freie Kohlensäure nach Cubikcentimetern für mittlere Temperatur und mittleren Luftdruck für 1 Liter Wasser angegeben. Englische.

	<i>A</i>	<i>B</i>	<i>C</i>	<i>D</i>	<i>E</i>
Temperatur . . . . .	?	12°	13°	12°,2	10°
Spec. Gew. . . . .	1,2048	1,2001	1,2049	1,2018	1,00087
Chlorkalium . . . . .	—	—	—	—	0,00385
Chlornatrium . . . . .	25,786	25,222	25,525	25,833	0,04540
Bromnatrium . . . . .	0,010	0,011	0,016	0,020	—
Chlormagnesium . . . . .	—	—	—	0,171	—
Schwefels. Natron . . . . .	—	0,146	—	—	—
"    Kalk . . . . .	0,454	0,891	0,450	0,418	0,08000
Kohlens. Kali . . . . .	—	—	—	—	0,00854
"    Natron . . . . .	0,028	0,086	0,082	0,052	—
"    Kalk . . . . .	0,002	—	0,006	—	0,00642
"    Magnesia . . . . .	0,075	0,107	0,184	0,107	0,01596
"    Eisenoxydul . . . . .	—	—	—	—	0,05589
Kieselsäure . . . . .	—	—	—	—	0,00750
Summe dieser Bestandth. . . . .	26,800	25,918	26,218	26,101	0,17306
Abdampfrückstand, direct bestimmt . . . . .	26,274	25,870	26,052	26,071	0,17164
Freie Kohlensäure . . . . .	—	—	—	—	69,4 <sup>cc</sup>

XIV, 355) Mittheilungen gemacht. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1852, 401, 757. — (3) J. pharm. [3] XXXII, 25. — (4) Jahresber. f. 1853, 717. — (5) J. pharm. [3] XXXIII, 859. — (6) J. pharm. [3] XXXII, 264. — (7) J. pharm. [3] XXXII, 19. — (8) J. pharm. [3] XXXII, 173. — (9) Phil. Mag. [4] XIV, 457. — (10) Chem. Soc. Qu. J. X, 223; im Ausg. J. pr. Chem. LXXIII, 375.

Quell-, Fluß-,  
Seewasser.  
Russische.

R. Hermann (1) untersuchte das Wasser der *Narsan-Quelle* (in der Nähe von Moskau?), geschöpft im Juli 1856 (A), und verglich damit, zur Entscheidung ob eine mit Erhöhung des Niveau's verbundene Erneuerung des Bassins Einfluß auf die Zusammensetzung ausgeübt, die von ihm 1830 gefundenen Resultate (B). Für 16 Unzen Wasser sind die Bestandtheile, in Gran angegeben :

	KO, SO <sub>3</sub>	NaO, SO <sub>3</sub>	MgO, SO <sub>3</sub>	CaO, SO <sub>3</sub>	MgCl	SiO <sub>2</sub>	FeO, CO <sub>2</sub>	MnO, CO <sub>2</sub>	CaO, CO <sub>2</sub>	MgO, CO <sub>2</sub>	Summe
A 0,9089		0,6870	0,5875	0,1482	2,1596	0,0921	0,0378	—	8,6284	0,1252	17,8747
B 0,0921		4,4144	0,7126	—	1,9612	0,1167	0,0268	0,0491	8,4172	0,3110	16,1211

Asiatische.

Landerer (2) erhielt aus 16 Unzen filtrirten Wassers des *Jordans* 3 Gran Rückstand, enthaltend Chlornatrium nebst Spuren von schwefels. und kohlens. Kalk.

Afrikanische.

Verschiedene Mineralwasser, Soolquellen und Flußwasser Algeriens wurden von Marigny (3) und Ville (4) analysirt.

Amerikani-  
sche.

T. S. Hunt (5) fand in 10000 Th. A des Wassers des *Ottawa-Flusses* (geschöpft am 9. März 1854 bei St. Anne, bei der Insel von Montreal), B des Wassers des *St. Lorenz-Stromes* (geschöpft am 30. März 1854 an der Südseite der *Pointe-des-Cascades* bei Vandrenuil; beide Wasser enthalten auch Spuren von Mangan, Eisen, Thonerde und Phosphorsäure) :

	CaO, CO <sub>2</sub>	MgO, CO <sub>2</sub>	SiO <sub>2</sub>	KCl	NaCl	KO, SO <sub>3</sub>	NaO, SO <sub>3</sub>	NaO, CO <sub>2</sub>	Summe	X*)	Y†)
A	0,2480	0,0896	0,3060	0,0160	—	0,0122	0,0188	0,0410	0,6116	0,6975	0,5340
B	0,8083	0,2537	0,3700	0,0220	0,0225	—	0,1220	0,0061	1,6055	1,6780	1,5380

\*) Bei 150° getrockneter Rückstand, organische Substanz enthaltend. — †) Geglühter Rückstand.

(1) Aus d. Bull. Soc. Natural. de Moscou 1856, Nr. 4, 307 in Jahrb. Min. 1858, 311. Das Wasser setzt einen schlammigen Niederschlag ab, in welchem gefunden wurden : 9,05 pC. Sand, 6,75 Kieselsäure, 58,96 Eisenoxyd, 0,25 phosphors. Thonerde, 0,50 phosphors. Kalk, 5,35 kohlens. Kalk, 1,90 kohlens. Magnesia, 17,25 Wasser, Spuren von Arsen und Kupfer. — (2) Arch. Pharm. [2] XC, 154. Eine vollständige Analyse dieses Wassers vgl. im Jahresber. f. 1852, 758. — (3) Ann. min. [5] XI, 667; XII, 658, 657. — (4) Ann. min. [5] XII, 657 ff.; ferner Bull. géol. [2] XIV, 350. — (5) Phil. Mag. [4] XIII, 289; Chem. Centr. 1857, 688.

H. Wurtz (1) fand in 58372 Grains = 1 Gallone des Wassers des *Delaware*, geschöpft bei Trenton in New-Jersey im September 1855, die unter *A*, Avequin (2) in 1 Gallone des Wassers des *Mississippi*, geschöpft bei Carrollton (einige engl. Meilen oberhalb New-Orleans) im August 1856, die unter *B* angegebenen Bestandtheile, in Grains ausgedrückt :

<i>A</i>	<i>B</i>
Gesamtgeh. an fester Subst. 3,584581	Gesamtgehalt an fester Subst. . . . 15,487
Kohlens. Kalk . . . . . 1,800000	Schwefels. Kali } . . 3,154
" Magnesia . . . . . 0,889972	Chlorkalium } . . 2,455
" Kali . . . . . 0,172471	Chlorcalcium } . . 1,753
Chlornatrium . . . . . 0,106834	Kieselsäure . . . . . 7,307
Chlorkalium . . . . . 0,012190	Thonerde . . . . . 0,818
Schwefels. Kalk . . . . . 0,185847	Kohlens. Kalk } . . 7,307
Phosphors. Kalk . . . . . 0,142338	" Magnesia } . . 7,307
Kieselsäure . . . . . 0,497587	Organ. Substanz . . . 0,818
Eisenoxyd, mit Spur v. Thonerde . . . . . 0,027453	
Organische Substanz . . . . 0,634852	

Bergemann (3) hat bei der Analyse mehrerer Meteoriten, welche im Folgenden besprochen werden, namentlich das als Schreibersit (4) bezeichnete Phosphornickel-eisen untersucht, welches bei Behandlung des Meteor-eisens mit verdünnter Salzsäure in dem Rückstand bleibt. J. L. Smith (5) hatte dafür die Formel  $\text{PNI}_2\text{Fe}_4$  angenommen. Bergemann macht darauf aufmerksam, daß dieses Phosphornickeleisen nicht constante Eigenschaften hat. Es bildet manchmal krystallinische Blättchen oder Schuppen, manchmal ein Pulver, welches krystallinische Structur nur schwierig erkennen läßt. Das sp. G. scheint immer gegen 7 zu

(1) Sill. Am. J. [2] XXII, 124, 301. — (2) J. pharm. [3] XXXII, 288. — (3) Pogg. Ann. C, 245; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 56; Chem. Centr. 1857, 745. — (4) Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 1807, 1815. — (5) Jahresber. f. 1855, 1026.

**Meteoriten.** sein. Die Farbe ist meistens gelblich, manchmal aber auch grün, grau oder braun. Das Verhalten vor dem Löthrohr ist stets dasselbe (Reactionen von Phosphor, Nickel und Eisen; Schmelzen zu einer magnetischen Kugel). In verdünnter Salz- oder Salpetersäure ist das Phosphornickel-eisen nur sehr wenig löslich, von concentrirten Säuren wird es stärker angegriffen, von Königswasser ziemlich rasch gelöst. Bergemann glaubt, die bei Behandlung von Meteoreisen mit Salzsäure in die Lösung gehende Phosphorsäure rühre nur von einer partiellen Zersetzung des Phosphornickel-eisens her. Die Zusammensetzung des Phosphornickel-eisens, wie er dasselbe bei seinen Analysen von Meteoreisen verschiedener Localitäten im unlöslichen Rückstand erhielt, fand er wechselnd und von der von Smith gefundenen verschieden. Es ergab solches Phosphornickel-eisen, auf 100 Th. berechnet :

A : 8,83 P; 8,88 Ni; 87,77 Fe, entsprechend  $\text{PNi}_2\text{Fe}_{30}$

B : 11,61 „ 29,95 „ 58,86 „ „  $\text{PNi}_2\text{Fe}_9$

C : 8,54 „ 10,14 „ 86,82 „ „  $\text{PNi}_2\text{Fe}_{30}$

D : 6,14 „ 15,47 „ 78,86 „ „  $\text{PNi}_2\text{Fe}_{15}$

A von Cosby's Creek (vgl. S. 733), B aus der Misteca (vgl. S. 733), C von Ocatitlan (vgl. S. 733), D von Arva (vgl. S. 731).

In Europa  
gefallene  
Meteoriten.

Wöhler (1) machte Mittheilungen über eine von Mühlenpfordt bei Hainholz im Paderborn'schen gefundene und als meteoritisch erkannte, ursprünglich 33 Pfund wiegende Masse. Diese war wie Brauneisenstein aussehend; beim Zerschlagen zersprang sie in mehrere schalig abge-sonderte Stücke. An mehreren Stellen der oxydirten Rinde zeigen sich Tröpfchen von Chloreisenlösung. Auf frischem Bruch ist die Masse dunkel-grauschwarz, feinkörnig, stellenweise grüne Olivinkörner und gelbliches Schwefeleisen zeigend. Bei dem Anschleifen und Anfeilen kommt überall metallisches, an Nickel reiches Eisen in kleineren Parteen zum Vorschein. An vielen Stellen findet sich Olivin in einzelnen Körnern und in großen Parteen. Das sp. Gew.

(1) Pogg. Ann. C, 342.

dieses Meteorits ist = 4,61. Eine genauere Analyse liegt noch nicht vor. — C. v. Reichenbach (1) fand diesen Meteoriten sehr fest, im Innern dunkelgrün bis schwarzgrün; er hebt die in ihm sich findenden kugelförmigen Einschlüsse, dann den reichen Eisengehalt, ferner die Gröfse der in der Masse ausgeschiedenen Krystalle hervor. In einer weiteren Mittheilung (2) macht er namentlich darauf aufmerksam, dafs das Eisen in diesem Meteoriten sich in einzelnen zerstreuten Kugeln zeigt, nicht die übrigen (steinigen) Bestandtheile umschliessend, sondern als selbstständiger Einschlufs von ihnen umschlossen; er spricht die Ansicht aus, dafs die Eisenmassen als ältere meteorische Bildungen in die Gesamtmasse eingeknetet wurden und die Bildung des ganzen Meteorsteines mithin successive vor sich ging.

In Europa  
gefallene  
Meteoriten.

Ueber vielleicht meteorisches Eisen von Chotzen in Böhmen vgl. S. 654.

In dem Meteoreisen von Arva (3) fand Bergemann (4) *A* im Ganzen, *B* nach Abrechnung des Schwefels mit der zur Bildung von Einfach-Schwefeleisen nöthigen Menge Eisen :

	Fe	Ni	Co	S	P	*)			C†)	C††)	Summe
	Fe	Ni	Co	S	P	Fe	Ni	P			
<i>A</i>	74,176	4,145	0,213	15,359	0,198	3,006	0,594	0,236	0,900	1,170	99,997
<i>B</i>	82,112	7,106	0,364	—	0,388	5,138	1,015	0,403	1,537	2,000	100,014

\*) Phosphornickeleisen, nebst Kohle und Graphit den in verdünnter Salzsäure unlöslichen Rückstand bildend. — †) Kohle. — ††) Graphit. — In diesem Meteoreisen ist auch eine Spur Chrom enthalten.

Séguier (5) hat Mittheilungen gemacht über die Umstände, welche den Fall eines Meteorsteines am 1. October 1857 in der Gemeinde des Ormes (Arrondissement von Joigny, Canton Aillant-sur-Tholon im Dép. der Yonne) begleiteten.

Ueber eine Abhandlung von Partsch, welche beweist, dafs der schwarze Stein in der Kaaba zu Mekka ein

In Asien  
gefallene  
Meteoriten.

(1) Pogg. Ann. CI, 811. — (2) Pogg. Ann. CII, 618. — (3) Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 1807. — (4) In der S. 729 angef. Abhandl. — (5) Instit. 1857, 863.

Meteorit ist, liegt uns nur eine kurze Anzeige des Inhalts (1) vor.

In Amerika  
gefallene  
Meteoriten.

In dem Meteoreisen von Cosby's Creek, Coke County, Tennessee (2) (sp. G. 7,257) fand Bergemann (3) :

90,096 Fe; 6,521 Ni; 0,882 Co; 0,021 P; 2,228 X\*) (Summe 99,196).

\*) In Salzsäure unlöslicher Rückstand, enthaltend 0,175 Kohle, 1,802 Fe, 0,188 Ni, 0,068 P.

C. U. Shepard (4) beschrieb einen bei Petersburg, Lincoln County, Tennessee, am 5. August 1855 gefallenen Meteorstein. Der Stein fiel (sein Fall wurde direct beobachtet) nach einem kanonenschufsähnlichen Knall, dem einige schwächere Detonationen folgten. Der Stein hatte etwa die Form eines schiefen rhombischen Prisma's, das sp. G. 3,20, wog etwa 3 Pfund. Er zeigt eine dünne glänzende schwarze Rinde; die innere Masse ist auf frischen Bruchflächen aschgrau in's Perlgraue. J. L. Smith unterschied in der Masse Augit als vorherrschenden Bestandtheil, Olivin, Orthoklas, nickelhaltiges Eisen, ein noch nicht untersuchtes schwarzes glänzendes Mineral; die Zusammensetzung der ganzen Masse fand er :

SiO <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	FeO	CaO	MgO	MnO	Fe	Ni	P	S	NaO	Summe
49,21	11,05	20,41	9,01	8,18	0,04	0,50	Spur	Spur	0,06	0,83	99,23.

Shepard schließt aus seinen Untersuchungen, man könne in diesem Meteorstein 82 pC. Anorthit, 9 Chladnit, 5 Olivin, 1 Augit, 2,5 nickelhaltiges Eisen, 0,5 Chromeisenstein und Schwefelkies annehmen, — den von ihm mitgetheilten Resultaten Smith's ohne genügende Erörterung sehr widersprechend.

W. J. Taylor (5) machte Mittheilungen über einen Meteoriten, welcher bei Nachgrabungen in einer Indianer-Verschanzung in Oktibbeha County, Mississippi, gefunden

(1) Wien. Acad. Ber. XXII, 393. — (2) Vgl. Jahresber. f. 1847 u. 1848, 1811; f. 1853, 935. — (3) In der S. 729 angef. Abhandl. — (4) Sill. Am. J. [2] XXIV, 134; Instit. 1858, 98; im Ausz. Pogg. Ann. CIII, 484. — (5) Aus Proc. Acad. Nat. So. Philad., April 1857 in Sill. Am. J. [2] XXIV, 298; Chem. Gaz. 1857, 229.

worden war. Derselbe wog ursprünglich  $5\frac{1}{4}$  Unzen. Die sehr zähe und harte Metallmasse zeigte silbergraue, in's Röthliche spielende Farbe, 6,854 sp. Gew. (an einem mit zahlreichen Sprüngen durchzogenen Stück), beim Anätzen polirter Flächen keine Widmannstätten'schen Figuren, war in einer Lösung von schwefels. Kupferoxyd passiv, wurde durch starke Salpetersäure und mäßig verdünnte Schwefelsäure nicht, durch siedende concentrirte Salzsäure langsam angegriffen. Es wurden darin gefunden :

Ni	Fe	Cu	Al	Co	Si	P	Ca	Summe
59,69	87,69	0,90	0,20	0,40	0,12	0,10	0,09	99,19.

Bergemann (1) untersuchte *A* Meteoreisen aus der Misteca im Staate von Oojaca (Mexico) (2), *B* Meteoreisen von Ocatitlan (3) (für letzteres sind die Resultate nach Abzug des beigemengten Schwefeleisens angegeben) :

	Fe	Ni	Co	Cu u. Mg	P	S	X†)	Summe
<i>A</i>	86,857	9,917	0,745	—	0,070	0,553 *)	0,975	99,117
<i>B</i>	85,49	8,17	0,56	Spur	Spur	—	5,00	99,12

\*) Entsprechend 1,494 FeS. — †) In verdünnter Salzsäure unlöslicher Rückstand, bestehend in *A* aus 0,594 Kohle u. Eisen und 0,451 Phosphornickeleisen (enthaltend 0,053 P, 0,132 Ni u. 0,265 Fe), in *B* aus 0,07 eisenhaltiger Kohle und 4,98 Phosphornickeleisen (enthaltend 0,17 P, 0,46 Ni, 4,22 Fe).

Gegen die Ansicht (4), die Meteoreisenmassen von Ocatitlan, Xiquipilco und Istlahuacan könnten wohl von demselben Fall herrühren, erhebt Bergemann Bedenken, gestützt auf die verschiedene Zusammensetzung der von jenen Localitäten gekommenen Massen.

G. Jordan (5) hat ein  $5\frac{1}{2}$  Pfund schweres Meteor-eisen von Xiquipilco beschrieben, welches von einer verschieden dicken oxydirten, dichtem Brauneisenstein und theilweise Brauneisenerocke ähnlichen, stellenweise Tröpf-

(1) In der S. 729 angef. Abhandl. — (2) Beschrieben in Burkart's im Jahresber. f. 1856, 915 angef. Abhandl. Burkart fand das sp. Gew. 7,2 bis 7,62, Bergemann 7,58. — (3) Beschrieben von Krantz in der im Jahresber. f. 1855, 1027 angef. Abhandl. — (4) Jahresber. f. 1856, 915 f. — (5) Ann. Ch. Pharm. CI, 356; im Ausz. J. pr. Chem. LXXI, 122; Chem. Centr. 1857, 399.



In Amerika  
gefallene  
Meteoriten.

chen von Chloreisen zeigenden Rinde umgeben ist, auf den angeschliffenen Flächen schon bei dem Poliren derselben und sehr schön nach dem Aetzen Widmannstätten'sche Figuren zeigte (in den Linien derselben tritt Schreibersit leistenförmig auf). Das, nicht passive, Eisen dieser Meteor-masse ergab bei einer von Nason ausgeführten Analyse : 90,183 Fe; 7,241 Ni\*); 0,376 P; 0,216 unlös. Rückst. (Summe 97,966)

\*) Mit etwas Co. — Die Masse enthält auch eine Spur Schwefeleisen.

Krantz (1) hat mitgetheilt, dafs bei einer von ihm veranlafsten Durchsuchung des Toluca-thales noch 69 ganze Steine von Meteoreisen, zusammen  $49\frac{1}{4}$  Kilogrm. wiegend, aufgefunden worden sind; an mehreren Stücken zeigte sich Magneteisen theils derb, theils in kleinen scharfen glänzenden Octaëdern und Rhombendodekaëdern in drusenartigen Vertiefungen auf der Oberfläche krystallisirt; ferner Graphit, in derben Partien (stets zusammen mit Schwefeleisen) tief in das Innere der Masse eindringend. — C. v. Reichenbach (2) hat hervorgehoben, dafs mehrere von ihm untersuchte Meteoriten aus dem Toluca-Thale steinige Einschlüsse im metallischen Eisen enthalten (dafs es, wie er sich ausdrückt, Meteoreisenmassen giebt, in welchen selbstständige zusammengesetzte Steinknollen eingelagert als Meteoriten in Meteoriten auftreten); er betrachtet dies als für die Toluca-Eisenmassen charakteristisch.

Bei einer Wiederholung seiner Analyse (3) des Meteoreisens von Zacatecas fand Bergemann (4) darin, in Uebereinstimmung mit den früher gefundenen Resultaten :

85,42 Fe; 9,73 Ni; 0,44 Co; 1,05 Phosphornickeisen.

Die von Burkart geäußerte Vermuthung, das von Manrofs (5) untersuchte Meteoreisen von unbekanntem Fundort möge von Zacatecas sein, hält Bergemann nach der Verschiedenheit der Zusammensetzung für nicht begründet.

(1) Pogg. Ann. CI, 152; Jahrb. Min. 1857, 880; Chem. Centr. 1857, 597. — (2) Pogg. Ann. CII, 621. — (3) Jahresber. f. 1849, 827. — (4) In der S. 729 angef. Abhandl. — (5) Jahresber. f. 1852, 991.

Das Meteoreisen aus der Wüste Atacama (1) wurde, In Amerika  
gefallene  
Meteoriten.  
wie Bunsen (2) mittheilt, von Frapolli analysirt, welcher  
in homogen aussehenden kleinen Stückchen fand :

Fe	Ni	Co	Mg	Ca	Na	K	P	Summe
88,01	10,25	0,70	0,22	0,18	0,21	0,15	0,88	100,00.

(1) Vgl. Jahresber. f. 1852, 998 ; f. 1854, 914 ; f. 1856, 918. Eine  
vollständige Uebersicht des über dieses Meteoreisen bekannt Gewordenen  
gab Bronn (Jahrb. Min. 1857, 257). — (2) Jahrb. Min. 1857, 264.



## Berichtigung und Zusatz.

*Seite 355, Zeile 1 von unten lies LXXII statt CXXII.*

*Seite 417 : die ausführliche Abhandlung von Williams findet sich auch Chem. Gaz. 1858, 183, 207.*

---

## Autorenregister.

- A bate**, Herstellung harter Gegenstände aus gebranntem Gyps und Wasser 624.
- Abbadie (E.)**, vgl. bei Ador.
- Abel (F. A.)**, krystallisirtes Zinnoxid 221; über neuere Verfahren in der Eisen- und Stahlfabrikation 617.
- Abel (F. A.) und Bloxam (C. L.)**, Prüfung des Salpeters 586.
- Ador und Abbadie (E.)**, sinkhaltige Metallfarben für die Porcellanmalerei 629.
- Alpern**, Thon von Pöltschach 674.
- Anderson (Th.)**, flüchtige Basen im Knochenöl 392; Paraffin 480; Guano 632; Einfluß der Zusammensetzung des Bodens auf Klee 634.
- Andrews (Th.) und Tait**, spec. Gew. des Ozons 78.
- Apoiger**, Samen der *Maesa picta* (Saoria) 580; vgl. bei Wittstein.
- Arendt (R.) und Knop (W.)**, Uranverbindungen 200; Aschenanalyse 584.
- Arnaudon**, Krappfarben mit Anwendung von Glycerin 648.
- Aubel und Ramdohr**, Verhalten der Metalloxyde gegen fixe Alkalien bei Gegenwart von Weinsäure 572; Trennung von Zink und Cadmium 595.
- Avenarius**, Soole von Nenndorf 723.
- Avequin**, Wasser des Mississippi 729.
- Babo**, über die Färbung der Lösungen von Kobaltsalzen 72; über die Spannkraft der Dämpfe aus Salzlösungen 72; Zersetzungsproducte des Aldehyd-Ammoniaks durch höhere Temperatur 387; Zersetzungsproducte des Cinchonins 407; Irisin 407; Apparat zur organischen Analyse mittelst Leuchtgas 612; Glasventil 612; über das Vermögen der Ackererde, Wasserdampf zu absorbiren 630.
- Babo und Keller (E.)**, Piperinsäure 418.
- Baessler**, Kupfernickel 655; Arsenikobaltnickelkies 656.
- Baeyer (A.)**, über idiochemische Induction 48; Chlormethyl und gechlortes Sumpfgas 429.
- Bangert**, Asche der Wucherblume 521.
- Barral**, über die Assimilation des Stickstoffs durch die Pflanzen 512.
- Barreswil**, Verhalten von Manganverbindungen gegen Phosphorsäure und Arsensäure 592; Prüfung von Zinkernzen 594; Unterscheidung und Trennung von Seide und Wolle 649; vgl. bei Becquerel (A.).
- Barth (L.)**, Diopsid 664; Keramohalit 693.
- Basset**, Zuckerraffinerie 641.
- Baudrimont (E.)**, Schwefelkohlenstoff CS 120; Prüfung von Guano 611.
- Bauer (A.)**, Kaolin 673; vgl. bei Wesselsky.
- Bauer (N.)**, Gehalt von Thierkörpern an Wasser u. a. 547.
- Bazan**, Untersuchung spanischer Weine 641.
- Beaumont (E. de)**, natürlicher phosphors. Kalk als Düngemittel 638.

- Béchamp, Darstellung von basisch-salpeters. Wismuthoxyd 216.
- Becker (G.), künstliche Darstellung der Margarinsäure 354; Cetylverbindungen 446.
- Becker (L.), Gediegen-Zink 654.
- Becquerel d. ä., Krystallisation unter hohem Druck und bei erhöhter Temperatur 2.
- Becquerel (A.) und Barreswil, über den Albumingehalt des Harns 563.
- Beer, vgl. bei Kremers.
- Belhomme, Platanenrinde 527.
- Benoit, vgl. bei Beudant.
- Bergemann, Buntkupfererz 658; Mangablende 659; Holzinn 661; Grammit 671; Aräoxen 685; Kobaltmanganspath 696; Schreibersit (Phosphornickelisen aus Meteoreisen) 729; Meteoreisen von Arva 781, von Cosby's Creek 732, aus der Misteca in Mexico 733, von Ocatitlan 733, von Zacatecas 734.
- Bérigny, Ozonometrie 79.
- Berlin (J. N.), Verhalten der Harnsäure zu alkalischer Kupferoxydlösung 862.
- Berlin (N.), Atomgewicht des Chroms 198.
- Bernard (Cl.), über Zuckerbildung in der Leber 552.
- Bertagnini, Zersetzungen des Oxamids 296.
- Berthelot, über die verschiedenen Zustände des Schwefels 109 ff.; über die Entzündlichkeit des Schwefelkohlenstoffs und des Aethers 120; Verhalten des Stickoxyduls gegen Alkalien 129; s. g. umgekehrte Substitutionen 266; Brombutyryl 344; Vereinigung von Kohlenwasserstoffen  $C_nH_n$  mit Wasserstoffsäuren 425; Synthese von Kohlenwasserstoffen 426; Umwandlung des Sumpfgases in Chlormethyl und Holzgeist 429; über die mehratomigen Alkohole 458; über die isomeren Verbindungen  $C_nH_nBr$  475; Verbindungen zuckerartiger Substanzen mit Weinsäure 506; alkoholische Gährung versch. zuckerartiger Substanzen 509; Bild. einer Zuckerart aus Mannit und Glycerin 509; Gasanalyse 567.
- Berthelot und Luca, Verbindungen aus Glycerin mit Chlorwasserstoff-, Bromwasserstoff- und Essigsäure 476.
- Bertin, Wasserbildung im Voltameter 82.
- Bessemer, Eisen- und Stahlfabrikation 617.
- Beudant und Benoit, Kupfergewinnung 619.
- Bezold, Gehalt von Thierkörpern an Wasser u. a. 547.
- Bibra, leichtflüssige Legirung 622.
- Binder, Galle von Python tigris 562.
- Bineau, über die Lösungen von kohlen. Salzen und namentlich des kohlen. Kalks 85.
- Bleekrode, Vorkommen von Silber im Meerwasser 252.
- Bley (G. u. C.), Cumarin in dem Kraut der Orchis fusca 484.
- Blomstrand, Verhalten des Chlors zum Molybdän 191.
- Blondlot, über die Nachweisung des Arsens 588.
- Bloxam (C. L.), Bestandtheile der Fleischflüssigkeit 558; vgl. bei Abel (F. A.).
- Bobierre, Bestimmung des Stickstoffs im Guano u. a. 611; s. g. Guano phosphatique 632; natürlicher phosphors. Kalk als Düngemittel 633; über Knochen zur Knochenkohlefabrikation und über Zuckerraffinerie 641.
- Bode (G.), Spirimid 317.
- Boedeker, Beziehungen zwischen Zusammensetzung, Dichtigkeit und spec. Wärme der Gase 16, 20; über die Formel der Kieselsäure und der natürlich vorkommenden Silicate 162 f.
- Böttger (R.), Darstellung von selbst-entzündlichem Phosphorwasserstoffgas 107; Verhalten verschiedener Substanzen zu geschmolzenem chlora. Kali 186; Antimonsinnöber 212; Eisenamalgam 224; Darstellung von Kaliumplatinocyanür 273; Erkennung von Zucker in Harn 609; Reinigung angelaufener silberner Gegenstände 614.
- Böttger (?), Gewinnung von Selen 123.
- Bogdanow, Pigment der Vogelfedern 566; kohlen. Kalk von Sandhügeln der Steppen Mittel-Asiens 711.
- Bolley, Darstellung des Calomels auf nassem Wege 249; Bleipflaster 358; Flavin 489; Heiskraft des Holzgases 612; Indigpurpur 648; Gewinnung des Zinns aus seinen Legirungen mit Blei 650; Soole der Schweizerballe 728.

- Bombicci, Orthoklas 669.
- Bonnet, Einwirkung des Königswassers auf Alkohol 487; über den Zucker- gehalt des Blutes und Zuckerbildung in der Leber 554; über die Analyse der Knochen 586.
- Bornemann, Jod als Fumarolenproduct 714; Mineralwasser und Gasemana- tionen Sardiniens 724.
- Bornträger, Fliegenschwamm 514.
- Boucher und Müller, Verzinken und Verzinnen von Eisendraht 618.
- Bouis, Verseifung 357.
- Bouis und d'Oliveira Pimentel, Fett der Brindonia indica 356.
- Bousfield, Verzinnung von Eisen u. a. 619.
- Boussingault, Salpetergehalt des Bo- dens und der Gewässer 129; Ammo- niakgehalt des künstlich hervorge- brachten Than's 134; über die Wir- kung des assimilirbaren Stickstoffs des Düngers auf die Pflanzenentwicklung 512; phosphors. Kalk als Düngemittel 633.
- Breithaupt, Quarz 663; Orthoklas 669; Chesterlit 669.
- Brimmeyr, Diffusion der Gase durch feuchte Membranen 10.
- Bronn, über das Meteoreisen aus der Wüste Atacama 735.
- Bronner, Untersuchung württember- gischer Weine 641.
- Brooke (H. J.), über geometrischen Isomorphismus 7.
- Brooman, Anwendung des Murexids in der Färberei 649.
- Brown (E. O.), volumetrische Bestim- mung des Kupfers 595.
- Bruce (D.), Dünger aus thierischen Substanzen 632.
- Brücke, über die Gerinnung des Bluts 555; Erkennung von Blutflecken 609.
- Brüning, Milchsäure und Salze der- selben 309; Nelkensäure 381; über den Teträthylharnstoff 384; Zersetzung des Jodoforms durch Kali 431; Zer- setzung des Schwefelcyanäthyls durch Kali 442; Nelkenöl 481; bei der Milchsäuregärung entstehendes Gum- mi 511.
- Brunner (C.), Reduction des Mangans 201, 203, 204; Prüfung der Milch 608; Entfärben von Oelen 646.
- Bruns, Oreide 621.
- Brush, Antigorit 678; Aräoxen, Deche- nit und Eusynchit 685.
- Buchner (M.), Kohlenstoff- und Si- liciumgehalt verschiedener Roheisen 614.
- Buckton, Oxydationsproducts des chi- nesischen Wachses 803.
- Buff (H.), Aluminium 152.
- Buff (H.) und Wöhler, neue Silicium- verbindungen 166.
- Buff (H. L.), Chlorobenzol 466.
- Bukeisen, Zersetzung des Alloxantins durch Wasser in der Hitze 364, des Alloxans durch Jodäthyl 365; Braunit 662; Glimmer 670; Desmin 677.
- Bunsen, Diffusion der Gase 8; Bestim- mung des spec. Gew. von Gasen 12; über die Absorption der Gase 66; über die Verbrennungserscheinungen der Gase 76; Gasanalyse 667; gaso- metrische Apparate 612; Soole von Nenndorf 728; Meteoreisen aus der Wüste Atacama 735.
- Bunsen und Roscoe, photochemische Untersuchungen 37 ff.
- Bunsen und Schischkoff, zur Theo- rie des Schießpulvers 626.
- van der Burg, vgl. bei de Vrij.
- Buttlerow, Verhalten verdünnter Queck- silberchloridlösung gegen Kalkwasser 249; Einwirkung des Jodphosphors auf Mannit 504.
- Cahours, Einwirkung von Chloracetyl u. a. auf salicylige Säure 316; über die Aminsäuren der einbasischen Säu- ren 338; Jodacetyl, Jodbutyryl und Jodvaleryl 344; über Cyanätholin und Alanin 386.
- Cahours und Hofmann (A. W.), phosphorhaltige Basen 370.
- Cailletet, Einfluß des Wasserstoffs im Entstehungszustand auf die Amalga- mation 249.
- Calvert (F. C.), Trennung des Zinks von Kupfer 597; Zinkoxyd als Hoh- ofenproduct 618.
- Calvert (F. C.) und Johnson (R.), chemische Veränderungen beim Ueber- gang des Roheisens in Stabeisen 615.
- Cameron, Harnstoff als Nahrungsmittel der Pflanze 518.
- Campbell (D.), Verwendung der Ver- unreinigungen aus Städten für die Landwirtschaft 682.

- Carl (F.), Mineralwasser von Wiesbaden 720.
- Caron, vgl. bei Deville (H. Sainte-Claire).
- Casamajor, Messung von Krystallwinkeln 8.
- Casselmann (A.), Frangulin 522.
- Cefsner und Kletzinsky, Zuckerrefinerie 641.
- Chautard, Einwirkung der Schwefelsäure auf Campher 488.
- Church (A. H.), Parabenzol 448.
- Clark (T. E.), Fichtelit 701.
- Clement, Kupfergewinnung 620.
- Cloëz, über das Vorkommen von Jod in der Luft 183; Cyanätholin 886; neue Bildungsweisen des Urethans 448; Nickelfabrikation 619.
- Cloëz und Vulpian, Bestandtheile der Nebennieren 561.
- Cockkenieck, Oelrefinerie 646.
- Corenwinder, Pflanzenathmen 512; Runkelrübe 634.
- Couper (A.), Derivate des Benzols 449.
- Coze, Einwirkung von Arzneimitteln auf den Zuckergehalt des Bluts 555.
- Cramer (C.), Verhalten der Pflanzenfaser u. a. zum wässerigen Kupferoxyd-Ammoniak 247.
- Crawford, Samen von *Agrostemma Githago* 530; Mineralwasser von Kellberg 722.
- Creuzburg, über Wasserglasanstriche 628.
- Croft, oxals. Manganoxydul 292.
- Damour, künstliche Bildung gewässerter kohls. Salze von Erden und schweren Metallen 85; über die Veränderung des Wassergehalts von Zeolithen 163; Diamantsand aus Brasilien 658; Rutil, Brookit und Anatas 661; Titaneisen 661; chloritartiges Mineral 680; natürlich vorkommende phosphors. Yttererde 686.
- Damour und Descloizeaux, Gold- und Platinsand aus Antioquia 654; Titaneisen 662; Bleigelb 684; Monazit 687.
- Dana, Hitchcockit 688; Atakamit (Marcylit) 698.
- Daubeny, Zuckerraffinerie 641.
- Dauber, Svanbergit 689; Bendantit 690.
- Daubrée, Einwirkung von Wasser auf Glas bei erhöhter Temperatur und künstliche Mineralbildung 164; Einwirkung des Wassers auf Holz in hoher Temperatur 492; Metamorphismus 704; Bildung von Geröllen mit Eindrücken 704; über die Streifung von Gesteinen 704.
- Debray, über Oxydations- und Reductionserscheinungen 75.
- Debus, Oxydationsproducte des Alkohols durch Salpetersäure 488; Einwirkung der Salpetersäure auf Glycerin 479.
- Dechen, Weissbleierz 695.
- Deherain, natürlicher phosphors. Kalk als Düngemittel 638.
- Delafosse, Beziehungen der Krystallform zu anderen Eigenschaften 4.
- Delesse, zersetzte Hornblende 664; Krokydolith 664; Feldspath 668; Glimmer 670; Metamorphismus 703; Minette 705.
- Delffs, Titansäurehydrat 174.
- Desaga, Temperatur-Regulator bei Leuchtgas-Heizung 612.
- Desains (E.), Wärmeeffecte beim Erstarren geschmolzener Substanzen 18.
- Descloizeaux, Circularpolarisation in krystall. schwefels. Strychnin 415; über die optischen Eigenschaften von Mineralien 652; Zinnober 659; Eudialyt und Eukolit 666; Pyrophyllit 670; Apophyllit 674; Skolezit und Mesolith 674; Heulandit und Beaumontit 677; Pennin, Chlorit, Ripidolith, Klinochlor, Leuchtenbergit 679 f.; Uranglimmer 687; Kryolith 699; vgl. bei Damour.
- Dessaigues, Nitroweinsäure 306; Nitrotraubensäure 306; Benzoweinsäure 307; Bernsteinsäure aus Aconitsäure 308; Umwandlung der Fumarsäure zu Aepfelsäure 308; Zers. des asparagins. Baryts durch Destillation mit ätherschwefels. Kali 309; Verhalten des Alloxans gegen Quecksilbersalze 364; Darst. der künstl. Bild. der Hippursäure 367; Trimethylamin aus Kalbsblut 382; über Kreatin und Kreatinin 548; Harnstoffverbindungen 545.
- Deville (Ch. Sainte-Claire), über die verschiedenen Zustände des Schwefels 110; Chlornatrium als Fumarolenproduct 698; Laven vom Vesuv 706; Fumarolen des Vesuv 716 f.
- Deville (Ch. Sainte-Claire) und Leblanc (F.), über die vulkanischen

- Emanationen des südlichen Italiens 718, 718.
- Deville (H. Sainte-Claire), über Zersetzungen durch Wärme 58; Aluminium 151, 152; über die Reduction des Chroms 198, des Mangans 208; vgl. bei Wöhler.
- Deville (H. Sainte-Claire) und Caron, Magnesium 148; Silicium 160; über die Platinmetalle 259.
- Deville (H. Sainte-Claire) und Troost, Bestimmung der Dampfdichte schwerer flüchtiger Substanzen 11; Chloraluminium 157; Eisenchlorid 224.
- Dexter, Atomgewicht des Antimons 209.
- Dick, Allophan 672.
- Ditscheiner, krystallographische Untersuchungen 2.
- Doveri und Stefanelli, Zersetzung von Jodalkalimetallen durch schwefels. Kalk o. Braunstein 123.
- Draper, photochemische Untersuchungen 47, 51; Einwirkung des Lichtes auf Chlorsilber 254.
- Dröge, zweifach-chroms. Kupferoxyd 248.
- Dugléré, natürlicher phosphors. Kalk als Düngemittel 638.
- Dumas, über die Atomgewichte der Elemente 80; Darstellung reiner Wolframsäure 184; zur Geschichte der Substitutionstheorie 266.
- Duppa, Sulfosalicylsäure 322; vgl. bei Perkin.
- Dupré (V.), electrolytische Untersuchungen 56.
- Durocher, Gesteinsbildung 702.
- Duroy, Amylen 444.
- Ebermayer, über die Fuchs'sche Eisenbestimmung 592.
- Edwards (J. D.), Titaneisen 662.
- Eggert, Zersetzung des Jodoforms mit Schwefelquecksilber 482.
- Eglinger, Schalestein aus Nassau 711.
- Elliot (G.), Wiedergewinnung von Braunstein aus den Rückständen von der Chlorbereitung 623.
- Engelbach (Th.), über die Destillationsproducte fossiler u. a. Substanzen als Beleuchtungsmittel 645.
- Engelhardt (A.), Betrachtungen über die Metalloxyde 74; Beziehungen der Aldehyde zu den zweiatomigen Alkoholen 470.
- Enz (J. B.), Schlehens 528.
- Erdmann (O. L.), Isatinbildung durch Ozon 486; Carajuru o. Chica 487; Euxanthinsäure u. Euxanthon 490; Schwimmerburette 568; Prüfung von Guano 610; antike Bronzen 621.
- Erlenmeyer, Bildung u. Zusammensetzung des s. g. sauren phosphors. Kalks 145; über die Glasur der Töpferwaare 629.
- Erman (A.), über den Salagehalt des Meerwassers 718.
- Fabian, weins. Nickeloxydul-Kali 805.
- Faraday, Verhalten des fein zertheilten Goldes gegen das Licht 258; über Versilberung von Glas auf nassem Wege 630.
- Fehling, Mineralwasser von Berg 720.
- Feichtinger, Zersetzbarkeit natürlicher Silicate durch Ammoniaksalze 163.
- Fick (A.), über Endosmose 7.
- Field (F.), Vorkommen von Silber im Meerwasser 251; krystallisiertes Chlorsilber und Jodsilber 255; Trennung von Chlor, Brom und Jod und über die Verwandtschaft dieser Körper zu Silber 579; Trennung von Arsen und Kupfer 589, von Eisen und Mangan 592; Domeykit und Algodonit 655; Condurrit 655; Hornsilber, Bromchlorsilber, Bromsilber und Jodsilber 698.
- Figuier, über Zuckerbildung in der Leber 553.
- Flechsich, Mineralwasser von Sachsenfeld 721.
- Forbes (D.), Orthit 668; Tyrit 683; Kalkspath 695; Untersuchung silurischer und cambrischer Kalksteine 709.
- Fordos, Bestimmung des Morphins im Opium 605.
- Fordos und Gélis, käufliches Cyankalium und Fabrikation desselben 624.
- Fournet, Bildung des Alunits 704.
- Frambert, Erkennung der Chlorsäure 578.
- Frankland, Einwirkung des Zinkäthyls auf Ammoniak und vom letztern sich ableitende Substanzen 418.
- Frapolli, Meteoriten aus der Wüste Atacama 735.
- Fromy, reducirtes Chrom 197, Mangan 201; krystallisiertes Chromoxyd 198; vgl. bei Valenciennes.



- Fresenius, über die Jodstärkmehl-Reaction 581; Apparate zu Versuchen mit Gasen 612; Untersuchung der wichtigsten Obstarten 685; Mineralwasser von Geilnau 720.
- Friedel, über die Constitution der Acetone 270.
- Friedländer, Stibmethäthylum-Verbindungen 428.
- Fritzsche, Verbindung von Bromnatrium und broms. Natron 126; schwefels. Kalk-Natron 148; Nitrophensäure 453; Verbindungen der Pikrinsäure mit Kohlenwasserstoffen 456.
- Fuchs (J. N.), Ausbringen der edlen Metalle aus den Erzen von Bodenmais 618.
- Garcia, Zuckerraffinerie 641.
- Gatty, Blauholzfärberei 649.
- Gaudin, Beziehungen zwischen Zusammensetzung u. Krystallform 4; künstliche Krystallisation der Thonerde 154.
- Gélias, über die Veränderungen des Stärkmehls beim Erhitzen 494; über die Umwandlung von löslichem Gummi in unlösliches 496; über die Veränderungen des Rohrzuckers beim Erhitzen 497; Mannit in See-Algen 503; vgl. bei Fordos.
- Gentele, Steingut-Fabrikation 629.
- Genth (F. A.), Enargit 656; Harrisit und Cantonit 657; Kupfer-Linnäit (Carrolit) 657; Nickel-Linnäit (Kobalt-nickelkies) 658; Wismuthglanz 659; Uranpecherz (Coracit) 663; Epistilbit 677; Wawellit 685; Hitchcockit 687 f.; Pyromorphit (Cherokin) 688; Vivianit 689; Grüneisenstein (Dufrenit) 689; Lanthanit 694; Wismuthapath 696; vgl. bei Gibbs.
- Genth (G.), Eisenchlorid-Chlorammonium 224.
- Gerding, krystallinische Hohofenschlacken 664.
- Gerlach (G. K. F.), Tryphyllin 685.
- Gersheim, Verzinnung von Eisen u. a. 619; Kupferamalgam 620.
- Gibbs (W.), über den Ausdruck des spec. Gew. von Gasen und Dämpfen 16.
- Gibbs (W.) und Genth (F. A.), ammoniakalische Kobaltverbindungen 227.
- Gilbert, vgl. bei Lawes.
- Gilm, Kohlensäuregehalt der Luft 131; Göthit 668; Serpentin 678.
- Girdwood, vgl. bei Rodgers (J. E. D.).
- Giseke, Gewinnung von Selen 122.
- Gladstone (J. H.), über die Spectra durch Prismen aus gefärbten Salzlösungen 70; über die Einwirkung der Wärme auf die Farbe von Salzlösungen 71; Nitroglycerin 479; optische Erkennung des Didyms 568.
- Göfsmann, Einwirkung von Jodäthyl auf wolframs. Silberoxyd 441; Zuckergehalt von *Sorghum saccharatum* 497; vgl. bei Petersen.
- Gräfe (G.), phosphormolybdäns. Natron als Reagens auf Ammoniak 601.
- Gräger, spec. Wärme glasirter und unglasirter Thonwaaren 629.
- Grailich, Diamant 658.
- Grailich und Handl, über das spec. Gew. und die Brechungsexponenten von Mischungen 69.
- Grischow, über Erkennung von Zucker in Harn 609.
- Grouven, Kunstdünger 638; Unters. von *Polygonum Sieboldii* und versch. Kleearten 634.
- Grunow, Kupfernickel 655 f.; Arsenikobaltnickelkies 656.
- Günther (R. B.), über Weinverderbnisse, Weinfälschung und Weinfabrikation 642.
- Guinier, Kohlefilter für das Reinigen von Wasser u. a. 642.
- Guiscardi, vulkanische Emanationen 715.
- Gutberlet, Gediegen-Gold 654.
- Guthrie, Einwirkung des Lichtes auf Chlorsilber 254; Jodacetyl 844; Bildung s. g. gemischter Aetherarten 427.
- Habel, Verhalten des molybdäns. Ammoniaks zu Kieselsäure 576.
- Hadow (E. A.), Nachweisung von Alaun in Brod 640.
- Haefely, Bereitung von zinns. Natron 649.
- Hagen (R.), Nachweisung des Strychnins 605.
- Haidinger, Opal 663; Phenakit 665.
- Hallwachs, krystallinische Substanz aus den Knospen von *Populus nigra* oder *P. dilatata* 527; über den Ursprung der Hippursäure im Harn von Pflanzenfressern 565.
- Handl, vgl. bei Grailich.
- Harmening, Mineralwasser von Gernete 721.
- Harms, Kupferoxydhydrate 246.

- Hauer (C. v.), Atomgewicht des Mangans 206, des Tellurs 215, des Cadmiums 219; Zweifach-Bromtellurkalium 215; krystallisirtes Schwefels. Cadmiumoxyd 219; österreichische Stein- und Braunkohlen 644; Thon von Blansko und von Fünfkirchen 674; Grüneade 679; Kalksteine und Dolomite verschiedener Localitäten des venetianischen Königreichs 709; hydraulischer Mergel von Eperies in Ungarn 709.
- Haughton (S.), Hypostilbit und Stilbit 676; Pechsteinporphyr aus Irland 706; aus Quarz u. Feldspath bestehende Gesteine aus Irland 706.
- Hausmann (J. F. L.), Chloropal 671; Klebschiefer 671; über das Vorkommen von Quellengebilden in Begleitung des Basaltes der Werra- und Fulda-Gegenden 704.
- Haw (H.), Glaubersalz 692; Boronatrocalcit 697.
- Hayes (A. A.), Löslichkeit der Knochen in Wasser 683; Astrakanit o. Blödit 693.
- Heddle, Mesolith 674; Antrimolith 675; Faröolith (Mesol) 675; Uigit 676; Witherit (Sulfato-Carbonate of Barytes) 694.
- Heintz, feste Säuren des Olivenöls 553; künstliche Darstellung der Säure  $C_{24}H_{34}O_4$  355; Cetylverbindungen 445; über die Constitution des Harnstoffs 547.
- Henry (O. d. ä.), Mineralwasser von Neyrac 726, von Gazost 726.
- Henry (O. d. j.) und Humbert, Erkennung von Brom und Jod 580; Nachweisung von Blausäure 599.
- Hensen, über Zuckerbildung in der Leber 553.
- Hera path (W. B.), Chinidin und Cinchonidin 405.
- Hermann (R.), Tantalverbindungen 175; Veränderungen von Mineralien beim Aufbewahren 651; heteromeres Mineralsystem 651; Ilmenorutil 661; Epidot 666; Orthit 667; Idokras, Granat u. a. 667; Tantalit 682; Wasser der Narsan-Quelle 728.
- Herrmann (B. G.), vgl. bei Vivian.
- Hervé Mangon vgl. Mangon.
- Hesse (O.), flüchtige Basen und Säuren im Guano 402; Ammoniak u. a. flüchtige Basen im Saft der Runkelrübenblätter 402; Fäulnißproducte der Hefe 403; leucinartige Fäulnißproducte der Hefe 588.
- Heynsius, Milch 559.
- Higgin (J.), Reinigung des Garancins 648.
- Hilgard (E. W.), Bestimmung des Chroms 588.
- Hiller (F.), Chloropal 671.
- Hlasiwetz, Phloretinsäure 324; Achilleasäure 331; Einwirkung des Wassers auf Harnsäure bei hoher Temperatur 363, auf Alloxantin 364, des Jodäthyls auf Alloxan 365, auf Parabansäure 365.
- Hobson (J. T.), Einwirkung schwefeliger Säure auf Zinkäthyl 419, auf Zinkmethyl 421; Einfach-Schwefeläthyl 442.
- Hoffmann (R.), Monochloressigsäure 347.
- Hofmann (A. W.), Darstellung der Verbindung von Phosphorwasserstoff mit Jodwasserstoff 109; Thialdin 369; phosphor-, arsen- und antimonhaltige Platin- und Goldbasen 380; Triäthylamin 383; Nitrophenol 451; vgl. bei Cahours.
- Hoppe (F.), Einwirkung des Kohlenoxyds auf das Blut 555; Bestimmung des Albumins in Harn u. a. 610.
- Horsley, Umwandlung der Gerbsäure in Gallussäure 810.
- Houzeau, Erkennung und Bestimmung des Ozons 80.
- Hübner (B.), Verarbeitung der Braunkohlen auf Photogen u. a. 645.
- Hübner (B.) und Vörkel (R.), Fabrikation von Paraffin u. a. Kohlenwasserstoffen 645.
- Hübschmann, Napellin 416.
- Hugouenq, über gegypste Weine 641.
- Humbert, vgl. bei Henry (O. d. j.).
- Hunt (T. S.), Feldspath 669; Pyromorphit (Cherokin) 688; Metamorphismus 704; Wasser des Ottawa- und des St. Lorenz-Stromes 728.
- Hutchings, Einwirkung von Chlorphenyl auf rauchende Schwefelsäure 450.
- Jackson (C. T.), Agalmatolith 673.
- Jacobson, Benutzung der Abfälle von Weißblech 650.

- Jacquemin und Lies-Bodard, Bildung von Aldehyd aus Aethylschwefelsäure 844.
- Jacquemin v. Schlagdenhauffen, hippurs. Methyl und Hippuramid 368.
- Johnson (J.), Gewinnung von Gerbsäure und Leim aus Leder 647.
- Johnson (R.), vgl. bei Calvert (F. C.).
- Jolly, zur Physik der Molecularkräfte 1.
- Jordan, Meteorit von Xiquipileo 783.
- Jüngst, Kalksteine vom Kupferberge am Harz 709; Gypsgesteine des Harzes 712.
- Jünemann, Stearinfabrikation 646.
- Karmrodt, Fabrikation von Blutlaugensalz 625; s. g. Fischguano 682.
- Karsten (H.), Rohrzucker in Wespenehonig 497; über das Vorkommen der Gerbsäure in den Pflanzen 518.
- Keferstein, Krystallf. des äthylsulfobenzoës. Ammoniaks 386.
- Kekulé, zur Erklärung ungewöhnlicher Dampfcondensationen 61; über die Constitution der organischen Verbindungen 268; über die gepaarten Verbindungen 271, 272; über die Constitution des Knallquecksilbers 274, 287.
- Keller (E.), vgl. bei Babo.
- Keller (F.), über die näheren Bestandtheile des Scammoniums 484.
- Kemper, Einwirkung des Schwefelwasserstoffs auf Salpetersäure 180.
- Kenngott, Vorhauserit 679; den Dioplas begleitendes Mineral 691; Kalkspath 695; Pseudomorphosen 700.
- Kerl (B.), Grubenpulver 627.
- Kerner (G.), Guanin 411 f.; Mineralwasser von Wiesbaden 720; vgl. bei Neubauer.
- Kessler (L.), Darstellung des Uranoxyds aus der Pechblende 199.
- Khittel, Trennung von Zinnoxid und Kieselsäure 590.
- Kieffer, Reactionen des Morphioms und Bestimmung desselben im Opium 606.
- King (P. P.), spec. Gew. des Meerwassers 719.
- Kireewsky, eigenthümliches Vorkommen von kohlen. Kalk auf Sandhügeln in den Steppen Mittel-Asiens 710.
- Kittel, kohlen. Magnesia 150.
- Kletzensky, vgl. bei Cefsnar.
- Knop (W.), über den Ausdruck des spec. Gew. von Gasen und Dämpfen 16; Gerbsäure 811; über die Stellung des Glycols in der Reihe der Alkohole 458; Verhalten des molybdäns. Ammoniaks zu Kieselsäure 575 f.; Anwendung des Wasserglases als Körnerdüngung 683; vgl. bei Arendt.
- Kobell, Messung von Krystallwinkeln 8; Verhalten der natürlich vorkommenden Schwefelmetalle zur Salzsäure unter galvanischem Einfluß 122; Bestimmung des Kohlenstoffs im Gusseisen 573; Erkennung der Tellurerze 589; Weiskupfererz 658; Kryolith 699.
- Koch (Fr.), Cinchonidin 405.
- Köchlin (C.) und Plessy (E. M.), über Krappviolett und seine Umwandlung zu Krapproth 648.
- Köhler (H.), Allantoin im Harn bei gestörter Respiration 564.
- König (C. R.), Flavin 489; über die Fuchs'sche Eisenbestimmung 592; Metallkitt (Kupferamalgam) 620; Cadmiumamalgam zum Plombiren der Zähne 621; Bronzefarben 621.
- Köttig, künstlich krystallisirtes Platin 261.
- Kohlrausch, vgl. bei Weber (W.).
- Kohn (C.), Wirkung des Braunsteins beim Glasschmelzen 629.
- Kokscharow, Krystallform des Jodoforms 431; Molybdänglanz 658; Ilmenorutil 661; Phenakit 665; Beryll 666; Chloritoid 681; Topas 681.
- Kolbe, über die Constitution organischer Verbindungen 269.
- Koninck, Bleichen mit Chlorkalk 648.
- Kopp (E.), Leuchtgasfabrikation 644.
- Kopp (H.), Berechnung der theoretischen Dampfdichten 15; zur Erklärung ungewöhnlicher Dampfcondensationen 61.
- Krantz, Meteoriten aus dem Toluca-Thale 784.
- Kraut, Bildung fetter Säuren in Moorwasser 853; Kunstdünger 633.
- Kremer (A.), Verbindung des salpetra. Silberoxyds mit Jodsilber 256.
- Kremers, über Triaden der Elemente und ihrer Verbindungen und die Modification der mittleren Eigenschaften 27 f.; über die spec. Gewichte von Salzen und Salzlösungen 67; über die Ausdehnung von Salzlösungen 68.

- Kremers und Beer, Brechungsindices von Salzlösungen 69.
- Kubel, Verbindungen der Anthranilsäure mit Säuren 888; Zersetzung des Chlorstyrols durch weingeistiges Kali 480.
- Kühn, krystallinisches arsens. Silberoxyd 267.
- Künzel, Einwirkung der schwefeligen Säure auf Aminkobaltsesquioxyd 243.
- Kuhlmann, Anwendungen des Wasserglases zum Zeugdruck und zum Anstreichen 628; Anwendung von Leim und Gerbsäure, Wasserglas u. a. beim Zeugdruck 649; Gesteinsbildung auf nassem Wege 704.
- Kunheim, Anwendung des Wasserglases beim Waschen 628.
- Kurlbaum, Epistilbit 677; Vivianit 689; Grüneisenstein (Dufrenit) 689.
- Lajonkaire, Glaubersalz 692.
- Lamy, Phycit und Identität desselben mit Erythromannit 505.
- Landerer, Wasser des Jordans 728.
- Langlois, über die Zersetzung des Wassers durch glühende Kohle 82.
- Lawes und Gilbert, über Waisen und die Ausgiebigkeit desselben an Mehl u. a. 640; Zusammensetzung des Brods 640.
- Lawes, Gilbert und Pugh, über die Assimilation des Stickstoffs durch die Pflanzen 512.
- Leblanc (F.), vgl. bei Deville (Ch. Sainte-Claire).
- Leconte, über den Zuckergehalt des Harns beim Säugen 564.
- Le Conte, über den Einfluss des Sonnenlichtes auf die Verbrennung 76.
- Lecoq, Pflanzenathmen 512.
- Lefort, Trüffeln 514; Mineralwasser von Royat und Chamalières 725, von Neyrac 726.
- Lehmann (C. G.), über Zuckerbildung in der Leber 552.
- Lehmann (J.), Apparat zur organischen Analyse mittelst Leuchtgas 612.
- Leibl, bleifreie Glasur auf Töpferwaare 629.
- Lenfsen, Gruppierung der Elemente 29; zur Farbenlehre 29; vgl. bei Souhay.
- Lenz, über das Fahrenheit'sche Aräometer 10.
- Leonhard (G.), Realgar und Auripigment 659.
- Levol, Einwirkung des kohlens. Ammoniaks auf schwefels. Kalk 148
- Prüfung von Zinnerzen 590.
- Lewy, Smaragd 665; Kalkstein von Muso in Neu-Granada 711; Gas einer Salmiak-Fumarole 718.
- Liebe, Zechstein aus dem Fürstenthum Reufs 709.
- Lieben, über die Homogenität der Absorptionen und Lösungen 66; Einwirkung des Chlors auf wässerigen Alkohol 486.
- Liebig, Darstellung der Pyrogallussäure 318; Gasbrenner aus Speckstein 612.
- Lies-Bodard, vgl. bei Jacquemin.
- Limpricht, über die gepaarten Verbindungen 271; Chlorönanthylen und Oenanthylen aus Oenanthol 465; über Umwandlung von Aldehyden in Alkohole 467; über Leucin und Alanin 588, 540.
- Limpricht und Uslar, über die gepaarten Verbindungen 271; Chlorbenzoesäure 382; Sulfbenzoesäure 384.
- Lindacker, Silberglanz 660; Kobaltblüthe 691; Uranmineralien 693 f.
- Lissajous, Leuchtgasfabrikation 644.
- Löwe (J.), Zersetzung des Ferridcyankaliums durch Quecksilber 278, durch unterschwefligs. Natron 278; Nachweisung von Kohlensäure in Mineralien 575; über die Fuchs'sche Eisenbestimmung 592; verbesserte Woulfe'sche Flaschen 612.
- Löwenthal, Indigeweiss 486.
- Luboldt, Ankerit 695.
- Luca, über das Vorkommen von Jod in der Luft 133; flüchtiges Oel von Citrus bigaradia 481; Wurzel von Cyclamen Europaeum 518; vgl. bei Berthelot.
- Lucius, Salpetersäure und Essigsäure o. Ameisensäure enthaltende Doppelsalze 340; flüchtige Basen und Säuren im Guano 402.
- Ludwig (H.), Zersetzbarkeit der Feldspathe durch Wasser 164; Vorkommen der Milchsäure 309; Mannit in Syringa vulgaris 503; Prüfung von Guano 611.
- Lüdersdorff, Brodbereitung 640.
- Luynes, arsenigs. Ammoniak 209; Verhalten der arsenigen Säure zu Chlorammonium 209.

- Mabellini, vgl. bei Pacinotti.  
 Maggiorani, endosmotisches Verhalten des Eiweißes 8; Einwirkung der Electricität auf Eiweiß 533.  
 Magnus, electrolytische Untersuchungen 58.  
 Malaguti, über die Einwirkung löslicher Salze auf unlösliche 64; Kalkphosphat von den Monks-Islands 633.  
 Mallet (J. W.), rother Schwefel 116; Trennung von Lithion und Magnesia 587; Zinkoxyd als Hohofenproduct 618; titanhaltiges Magneteisen 662; Glimmer 670; Porcellanthon 674; Marmor aus Alabama 711; Grünsand daher 712.  
 Mallett (?), Aluminium 151.  
 Mande, natürlicher phosphors. Kalk als Düngemittel 633.  
 Mangon, vermodertes Holz 492; Fledermaus-Excremente als Guano-Surrogat 632; Schlamm von Bächen und Flüssen als Düngungsmittel 638.  
 Marcet (W.), Fäces 565 f.  
 Margueritte, Reinigung des Steinsalzes durch Schmelzen 624.  
 Marian, Chloanthit und Smaltin 656.  
 Marignac, krystallographisch-chemische Untersuchungen 5, über schweflige Salze 117, Verbindungen der Jodsäure 124, Verbindung von Bromnatrium und broms. Natron 126, broms. Salze 127, Fluorverbindungen 128, Verbindungen von Schwefelsäure und Ammoniak 134, salpeters. Ammoniak 135, wasserhaltiges kohlen. Kali 185, 7f. und 1f.-gewässertes kohlen. Natron 137, kohlen. Kali-Natron 138, Verbindungen von Schwefelsäure und Natron 138 f., kohlen. Magnesia 150, schwefels. Magnesia 150, Chlormagnesiumammonium u. Chlormagnesiumkalium 150 f., wasserhaltiges Chlor-, Brom- und Jodmangan 207 f., schwefels. Zinkoxyd-Ammoniak 217, Verbindungen des Chlorzinks mit Ammoniak u. Chloralkalimetallen 217ff., Zinnchlorür und Verbindungen desselben 221 f., schwefels. Zinnoxydul 222, die Verbindung des salpeters. Kupferoxyds mit Ammoniak 248, des salpeters. Silberoxyds mit Ammoniak 256, benzoë. Ammoniak u. benzoë. Kali 382; Atomgewichte des Nickels und Kobalts 225.  
 Marigny, fossile Brennstoffe Algeriens 644; Kalksteine Algeriens 710; Mineral- u. a. Wasser daher 728.  
 Markus (F.), Ausziehen des Goldes und Silbers 618.  
 Marsh (E.), Pinelinsäure 301.  
 Marsilly, über die in Paris und im nördlichen Frankreich verwendeten fossilen Brennstoffe 644.  
 Mascazzini, Probiren von sinn- u. a. haltigem güldigem Silber 597.  
 Masson (H.), Aluminium 153.  
 Maumené, über die Gährung des Zuckers 508.  
 Mayer (Lor.), Farbstoff der a. g. chinesischen Gelbschoten 490; Einwirkung der Salzsäure auf Eiweiß 533.  
 Mayer (W.), über die Trennung der Phosphorsäure von Eisenoxyd und Thonerde 576; Aschenanalyse 582; über das Verhältniß der Phosphorsäure zu dem Stickstoff in einigen Samen 636; Phosphorit 636.  
 Medlock, Einwirkung von Brunnen- und Flußwasser auf Blei 642, auf Eisen 648; Reinigen des Wassers 644.  
 Meister, Anwendung des Murexids in der Färberei 649.  
 Melsens, Verhalten der Stärkmehlkörner gegen verdünnte Säuren u. a. 493; über die eiweißartigen Substanzen 581.  
 Mendius, über die gepaarten Verbindungen 271; Sulfosilicysäure 319.  
 Mène, Bestimmung des Silbers in Bleiglanz 598; Zuckerraffinerie 641; Kalksteine des Dép. de Saône-et-Loire 709.  
 Mengy, natürlicher phosphors. Kalk als Düngemittel 633.  
 Meyer (E.), Gewinnung von Potasche aus Feldspath 623.  
 Meyer (Lothar), über die Gase des Blutes 548.  
 Michel, vgl. bei Verdeil.  
 Miette, valerians. Atropin 415.  
 Miller (W. H.), krystallographische Untersuchungen 2.  
 Mitscherlich (E.), Mycoes 501.  
 Moldenhauer (F.), Blätter von *Ilex aquifolium* 521; Wasser des Zürcher-See's 724.  
 Monod, Chlorbereitung 623.  
 Monteiro, Atacamit 698.  
 Morgan (W.), vgl. bei Vivian.  
 Morris (J.), Allophan 672.

- Moser (?), Werthberechnung künstlicher Düngemittel 638.
- Mucklé und Wöhler, über den Platingehalt der Platinrückstände 262.
- Mühlhäuser, Einwirkung von Salpetersäure auf s. g. Proteinsubstanzen 584.
- Müller (Albr.), Pseudomorphose von Brauneisenstein nach Granat 700.
- Müller (Alex.), Fäulnisproducte der Hefe 402.
- Müller (C.), Fabrikation von Paraffin u. a. Kohlenwasserstoffen 645.
- Müller (Hugo), vgl. bei Warren de la Rue.
- Müller (R.), Bendantit 691.
- Müller (W.), chemische Bestandtheile des Gehirns 560.
- Müller (?), vgl. bei Boucher.
- Mulder (G. J.), Bestimmung des Silbers auf nassem Wege 598.
- Mulder (L.), über phosphors. Kalk aus Knochen 638.
- Mushet, Eisen- und Stahlfabrikation 617.
- Nachbaur, Derivate der Gallussäure 312.
- Nägeli, Structur u. a. der Stärkekörner 498.
- Napier (J.), Verflüchtigung des Goldes beim Schmelzen 258.
- Napoli, über rothen Phosphor 96.
- Nasmyth (S.), Volumänderung beim Schmelzen 17.
- Nason, Einwirkung von Jodäthyl auf Silbersalze unorganischer Säuren 442; Meteoreisen von Xiquipilco 784.
- Neubauer, Arabin 495.
- Neubauer und Kerner, Guanin 409; Harnstoffverbindungen 546; Bestimmung des Chlors in stickstoffhaltigen organischen Verbindungen 577.
- Neumann (Fr.), über den Ozongehalt der Luft 81.
- Neumann (J. G.), Gediengen-Eisen 654.
- Neumann (K. A.), Gediengen-Eisen 654.
- Newton (A. B.), Abbeizen des Eisens zum Zweck des Verzinnens 618.
- Newton (W. E.), Aluminium 151.
- Nicklès (J.), Demonstration der Lichtflamme 76; Darstellung flusssäurefreier Schwefelsäure 119; Vorkommen des Fluors in natürlichen Wassern und dem Organismus 127; Nachweisung von Fluor 582.
- Nöggerath, Zinkblüthe 696.
- Nordenskiöld (A. E.), zur Physik der Molecularkräfte 1; Beziehungen zwischen Zusammensetzung und spec. Gew. bei chemischen Verbindungen 12; Molybdänglanz 659; Zinnstein 660; Orithit 667; Iwaarit 668; Ersbyit 669; Gongylit 677; Tantalit 682; Ixiolith 683; Adelpolit 684.
- Nordenskiöld (N.), Iwaarit 668; Neotokit 677; Ellagit 678; Lasurstein und begleitende Mineralien 681; Adelpolit 684.
- Northcote (A. B.), Allophan 672; Soolquellen von Cheshire 727.
- Odling, Classification der Elemente 28.
- Oellacher, Vorhauserit 679.
- d'Oliveira Pimentel, vgl. bei Bouis.
- Oppenheim (A.), Tellur und Verbindungen desselben 212.
- Oppler, Jodverbindungen des Iridiums 263.
- Ordway, lösliche basische Zinnsalze 222.
- Orth, Leuchtkraft von Schieferölen 645.
- Osann (G.), active Modification des Wasserstoffs 81.
- Otto (J.), Nachweisung von Pikrinsäure in Bier 599; Prüfung der Milch 607; Spiegelmetall 621.
- Ouchakoff, natürliches Mineralsystem 652; Pelicanit 678.
- Oxland, Zuckerraffinerie 641.
- Pacinotti und Mabellini, Behandeln von Baumaterialien mit Wasserglas 628.
- Palmieri, Temperatur der Fumarolen des Vesuv 717.
- Partsch, über den schwarzen Stein in der Kaaba zu Mekka 781.
- Pasteur, über nicht congruente Tetartoëdrien 4; Alkoholgährung 508; Milchsäuregährung 510.
- Patera, über Silberextraction 618.
- Pauli, über den s. g. Phosphorstickstoff 100.
- Payen, Untersuchung des Manioc's 685.
- Payr, Blätter von Tropaeolum majus 522.
- Pelilot, Veränderung des Holzes durch lange Einwirkung des Meerwassers 493; Wasser des Bohrbrunnens von Grenelle 724.
- Pelouze (E.), zuckerbildende Substanz der Leber 553.

- Pelouze (J.), Zersetzung salpeters. Salze durch faulende Substanzen 180.  
 Penny, Prüfung der Cochenille 649.  
 Perkin und Duppa, Bromessigsäure 851.  
 Perrot, Runkelrüben-Fuselöl 352; Zersetzung des Chlormethyls durch Hitze 480.  
 Personne, rother Phosphor 96.  
 Persoz, Schwefelkohlenstoff CS 122.  
 Petersen (T.), Destillationsproducte des fetts. Kalks 304; Modification des sauren schwefl. Aldehyd-Ammoniak 345; Dimethylamin 881.  
 Petersen (T.) und Gößmann, Tri-capronylamin 888.  
 Petiot, über Weinbereitung 641.  
 Petitgand, über Kupfergewinnung 620.  
 Pettenkofer, über Regelmäßigkeiten in den Atomgewichten der Elemente 87; Bestimmung des Kohlensäuregehalts der Luft 182; über Jod-Reaction und jodhaltige Salpetersäure 581.  
 Pfaff (F.), Messung ebener Krystallwinkel 3; Schwerspath 692.  
 Piazza, Milch 559.  
 Pieczonka, Vercoaking der Steinkohlen 644.  
 Pierre (J.), über den s. g. Heu-Thee 635.  
 Pierre (V.), vgl. bei Pless.  
 Piesse, Vorkommen von Silber im Meerwasser 252.  
 Pinno, Eisenspath 695.  
 Piotrowski, Erkennung s. g. Protein-substanzen 534.  
 Piria, über die Constitution der Elemente im freien Zustande 74; organische Analyse 573.  
 Pisani, wasserfreie Anissäure 322; Einfluß organischer Säuren auf die Fällbarkeit von Metalloxyden 572; Bestimmung des Chlors, Broms und Jods 578; Trennung von Nickel und Kobalt 594; Brennmaterial für Löthrohrlampen 612.  
 Pless (J.) und Pierre (V.), Bestimmung des Ozons in der Luft 79.  
 Plessy (E. M.), Reagens auf den Farbstoff des Campecheholzes 649; vgl. bei Köchlin (C.).  
 Pollacci, Darstellung von Caffein 412.  
 Pratt (N. A.), Cantonit 657.  
 Pratt (P.), über den Hafer 635.  
 Prollius, Nachweisung von Strychnin 604.  
 Pugh, vgl. bei Lawes.  
 Ramdohr, Chloroform 431; Mutterkorn 515; fettreiche Leber 562; Kupferglimmer 620; vgl. bei Auel.  
 Rammelsberg, krystallographische Chemie 5; krystallographisch-chemische Untersuchungen über schwefl. Ammoniak 117, 2 f.-jods. Kali 125, überjods. Salze 125, wasserhaltiges kohlens. Kali 135, pentathions. Kali 136, 7 f.-gewässertes kohlens. Natron 187, Chlorwismuthkalium und Chlorwismuthammonium 216, cyanurs. Aethyloxyd 273, fulminurs. Salze 288, Jodoform 481, Hämatoxylin 490; phosphora. Lithion-Natron 141; Beudantit 690.  
 Ranieri, über Salmiak-Fumarolen 717.  
 Ransome, Darstellung und Anwendung von Wasserglas 628.  
 Reade, über Verbindungen von Jodmetallen mit Ammoniak 128.  
 Rebling, Buttersäure in Guano und Excrementen 402.  
 Redtenbacher (F.), das Dynamidensystem 1.  
 Reichardt, Arsengehalt des Schwefelantimons 211.  
 Reichenbach (C. v.), Paraffin 480; Meteorit von Hainholz im Paderbornschen 731; über die Meteoriten aus dem Toluca-Thale 734.  
 Reichenbach (R. v.), Siliciumgehalt von Roheisen und Stabeisen 615; Kalkmergel von Strazowitz in Mähren 709.  
 Reinsch, Amylen 444; Phosphorit 686.  
 Reifsig (W.), Umwandlung des kohlens. Manganoxyduls in Manganhyperoxyd 206.  
 Renner, Untersuchung des Kalkgehalts der Knochenkohle 641.  
 Reusch (H.), Stahlfabrikation 617.  
 Reufs (A. E.), zur Entwicklungsgeschichte der Mineralien 704.  
 Riche, Wolfram und Verbindungen desselben 184.  
 Richthofen, Melaphyr 705.  
 Rieckher, Darstellung von metasimons. Kali 209.  
 Ritthausen, Einfluß der Größe und Schwere und der Düngung auf die Zusammensetzung einiger Rübenarten 634.  
 Robiquet, Codein 416.  
 Rochleder, Kaffeesäure 811; über eigenthümliche Pflanzenstoffe im Allgemeinen 514; Blätter von Tropaeolum

- majus 522; über die Anwendung des Thonerdehydrats und der Thonerdesalze bei der Analyse von Pflanzentheilen 526; eigenthümliche Substanz in den Rostkastanien 529; Einwirkung von Salzsäure auf Eiweiß 533.
- Rodgers (J. E. D.) und Girdwood, Nachweisung von Strychnin 603.
- Rösing, Pyrogallussäure 315; vgl. bei Schischkoff.
- Röthe, Asche der Früchte von *Alnus glutinosa* 529.
- Roscoe, Kohlensäuregehalt der Luft in bewohnten Räumen 131; vgl. bei Bunsen.
- Rose (G.), Babylonquarz 663.
- Rose (H.), über die Atomgewichte der Elemente 24; über das Verhalten der Borsäure zur Weinsäure 95; Tantal- und Verbindungen derselben 176 ff.; niedrigere Oxydationsstufen des Tantals 183; Verbindungen des Tantals mit Stickstoff 183; Verhalten des Silberoxyds gegen andere Basen 252; Zusammenkrystallisiren von salpeters. Silberoxyd und salpeters. Natron 255.
- Rousseau (H.), Aepfelwein 642.
- Rousseau (Gebr.), Aluminium 151.
- Ruan, über Gewichts-Ärömetet 10.
- Runge, künstlicher Dünger 632.
- Sacc, Fixiren von Schwefelmetallen im Baumwollendruck 649.
- Salm-Horstmar, Frasin 525.
- Sandberger (F.), Beudantit 691.
- Sanio, Ausscheidung eines Kalksalzes in Pflanzenrinde 513.
- Sartorius von Waltershausen, über die Krystallformen des Bors 90.
- Schaffgotsch, Schmelzpunktserniedrigung bei Mischungen von Salzen 18.
- Scheerer, Prosopit 699; über Pseudomorphosen 700.
- Scheibler (C.), Buretten-Vorrichtung 568; Apparat zur Bestimmung des Ammoniaks 587.
- Scherer, Erkennung des Tyrosins, Leucins, Hypoxanthins, Xanthoglobulins 541; Lymphhe 556; Bestandtheile der Leber bei Typhus 561; Soole von Orb 721.
- Scheven, Zusammensetzung und Nahrungswerth der Rückstände von der Stärkmehlfabrikation 494.
- Schiel, Zusammensetzung der Luft auf der hohen Prairie 131; Darstellung von arsenfreiem Antimon und über Antimonwasserstoff 210 f.; nordamerikanische Gesteine 707.
- Schiff (H.), Beziehungen zwischen Zusammensetzung, Dichtigkeit und spec. Wärme der Gase 23; zur Kenntniss der Phosphorsäure-Amide 98 ff.; Einwirkung des Phosphorsuperchlorids auf unorganische Säuren 104; Cadmiumverbindungen 219; Benzaminsäure 337; Derivate des Naphtylamins 389; Methylphosphorsäuren 433; methylphosphorige Säure 435; Einwirkung von Schwefelcyanalkalium und cyans. Kali auf Chlorbenzoyl 450; über einige Reductionsverhältnisse der Fehling'schen Lösung 608.
- Schinz (C.), Brodfabrikation 640.
- Schischkoff, über die Constitution der Knallsäure u. Fulminursäure und Zersetzungsproducte des Knallquecksilbers 277, 285; Nitroform 283; Anilid der salicyligen Säure 318; vgl. bei Bunsen.
- Schischkoff und Rösing, Verbindungen aus der Nitroessigsäure-Reihe 284.
- Schlagdenhauffen, reducirende Wirksamkeit des electrolytisch ausgeschiedenen Wasserstoffs im Ehtstehungszustand 57; Bestimmung des Zinns 590; vgl. bei Jacquemin.
- Schloßberger, zur Kenntniss des Fötuslebens 547; Sepien- und Octopus-Blut 556; Galle von *Python tigris* 562; Cystinconcretion 562.
- Schlumberger (J.), Filtriren des Wassers durch Wolle 642.
- Schmidt (C.), Serpentin und Kalkstein vom Monte Cerboli in Toscana 707; Thone der Umgegend von Dorpat u. a. 712.
- Schmidt (W.), über die Endosmose des Glaubersalzes 7; spec. Gew. von Glaubersalzlösungen 138.
- Schneider (R.), Atomgewicht des Nickels 225, des Kobalts 226.
- Schönbein, über den Zusammenhang katalytischer Erscheinungen mit der Allotropie 62; über das Verhalten des Bittermandelöls zum Sauerstoff 81.
- Schröder (H.), Nachweisung des Strychnins 604.



- Schüler (E.), Einwirkung von Chloracetyl auf salicylige Säure 317; Leinölsäure 358.
- Schulz (H.), über eine dem Goldpurpur analoge Silberverbindung 257.
- Schulze (F.), Lignin 491.
- Schunck (E.), gelber Farbstoff des Buchweizens 489; Indigo im Harn 564.
- Schwanert, Zersetzungen des Leucins 538.
- Schwarzenbach, Fruchtfleisch von *Salisburia adiantifolia* 529; Magen- und Darminhalt von Schmetterlingspuppen 538; neue Reactionen mit Alkaloiden 602.
- Schweizer (E.), Löslichkeit der Pflanzenfaser u. a. in wässerigem Kupferoxyd-Ammoniak 246.
- Séguier, Meteorit im Dep. der Yonne 731.
- Sella (Q.), krystallographische Untersuchungen 2; über die Krystallformen des Bors 89; krystallographische Untersuchung der Diplatosaminsalze 261.
- Senarmont, krystallographische Untersuchungen über unterschwefels. Bleioxyd-Strontian 119, jods. Kalk 125, Fluorkalium-Fluorwasserstoff 128, 10f. gewässertes kohlens. Natron 137, unterschwefels. Baryt 142, hexagonales einfach-chroms. Kali 199, Eisenchlorür 224, kohlens. Kupferoxyd-Natron 248, Rutheniumoxyd 265, oxals. Beryllerde-Ammoniak 295, oxamins. Ammoniak 296, Codein 416, Quercit 506, die Verbindung von salzs. Methyluramin und Platinchlorid 542.
- Seneca, Perowskit 682.
- Shepard, Bismuthaurit 655; Harrisit 656 f.; Opal (Glosscolit) 663; Hitchcockit 687 f.; Cherokin 688; Meteorit von Petersburg in Tennessee 732.
- Sicherer, Amylen 444; Nachweisung von Arsen und Antimon 589.
- Simmler (Th.), Apparat zur Bestimmung der Kohlensäure 575; Mineralwasser von Stachelberg 723.
- Simmler (Th.) und Wild (H.), Diffusion von Flüssigkeiten 8.
- Simpson (M.), Bromverbindung des gebromten Aethylens 461.
- Smith (J. L.), Meteorit von Petersburg in Tennessee 732.
- Smith (R. A.), Rosolsäure 448.
- Smith (T. u. H.), Amylwasserstoff 444.
- Söchting, Pseudomorphosen von Kupferlasur nach Weisbleierz 700; Melaphyr 705.
- Sonnenschein, Einwirkung von Jodäthyl auf weissen Präcipitat 384; Reagens auf Stickstoffbasen 599.
- Soubeiran (E.), Mineralwasser von Vic-sur-Cère 726.
- Souchay, chlors. Baryt und chlors. Strontian 143.
- Souchay und Lenssen, oxals. Salze 289 ff.
- Spiller (J.), Einfluß der Citronensäure auf die Fällung verschiedener Säuren und Oxyde 569; Erkennung von Weinsäure und Citronensäure in Gemengen beider 598.
- Städeler, Zersetzungsproducte der Ricinölsäure beim Erhitzen mit Alkalien 559; Einwirkung des übermangans. Kali's auf Eiweiß 537; Kreatin 542; Einwirkung des Speichels auf Salicin 559; Darstellung s. g. krystallisirter Galle 562.
- Stefanelli, vgl. bei Doveri.
- Stein (W.), Verhalten bleihaltiger Schwefelsäure 591; sächsische Seinkohlen 644.
- Stenhouse, über entfärbende Kohle 83; Oel und Stearopten von Xanthoxylum piperitum 482; über Leder und Darstellung von Leim aus demselben 646.
- Stölzel, aschenreiche Coaks und über die Bestimmung des Brennwerths 644.
- Stohmann, Kunstdünger 633; a. g. Sodagyps als Düngemittel 633.
- Stoy, Mineralwasser von Meuselwitz 723.
- Strecker (A.), über die gepaarten Verbindungen 271; Verbindungen und Umwandlungen des Acetamids 341; Piperinsäure 415; Sarkin 556.
- Streng (A.), Messing 621; Thom von Goslar 674.
- Studiati, Albumin 538.
- Succow, Beiträge zur Optik der Mineralien 653.
- Tait, vgl. bei Andrews.
- Taylor (W. J.), Guano 682; Meteorit aus Oktibbeha-County in Mississippi 732.
- Terreil, entglastes Glas 165; analytisch-chemische Bemerkungen über

- das Verhalten der Mangan-, Nickel-, Kobalt- und Zinksalze 593; Dolomit von Guisne-Lamothe 709.
- Thénard (P.), über Stalldünger und seine Wirkung auf den Ackerboden 630 f.
- Thomas (G. C.), Stahlfabrikation 617.
- Thomson (J.), Mineralwasser von Tunbridge 727.
- Thoreld, Gongylit 677; Paralogit 681.
- Tissier (Ch.), Verhalten der wässerigen Borsäure zu Oxyden 94; Aluminium 153; Ferrocyanaluminium 272.
- Toscani, Wurzel von *Ranunculus ficaria* 518.
- Toucas, silberähnliche Legirung 622.
- Troost (L.), Lithium und Verbindungen desselben 140; vgl. bei Deville (H. Sainte-Claire).
- Tschelnitz, Rosolsäure und Brunolsäure 447.
- Tschermak, Bitterspath 695; Basalt vom großen Rautenberg in Mähren 707; Kalkstein aus Mähren 709.
- Tuchen, Cacao 581.
- Tuttle, stickstoffhaltige Molybdänverbindungen 194; Aethylamin 883; Aethylphosphorsäure 443; allophans. Phenyl 451; Bestimmung des Molybdäns 588.
- Ubal dini, Verbindungen des Mannits mit alkalischen Erden 503.
- Uhr laub, stickstoffhaltige Molybdänverbindungen (Molybdänitretamide) 195.
- Ullgren, neue Metalle in Magneteisenstein 225.
- Uslar, vgl. bei Limpricht.
- Valenciennes und Fremy, Untersuchung des Krystallkörpers des Anges 560.
- Vatonne, fossile Brennstoffe Algeriens 644.
- de Vaux, über die Bildung von Eisenglanz, Brauneisenstein und Schwefelkies 705.
- Verdeil und Michel, Darstellung von Krappextract 648.
- Vicat, Cement zu Meeresbauten 629.
- Vielguth, Kalkmergel von Losenstein 709.
- Vigier, Milch bei Galactorrhoe 560.
- Ville (G.), phosphors. Kalk als Düngemittel 633.
- Ville (?), über die unorganischen Substanzen im Wein 642; Steinsalz 697; Kalksteine Algeriens 710, Gypssteine daher 712, Thone daher 712, Mineral- u. a. Wasser daher 728.
- Vincent (C. W.), Schwefelaluminium 154; Chromoxyd-Ammoniak-Doppelsalze 198.
- Vintschgau, Krystallin 533.
- Violette, berufste Schälchen zu chemischen Reactionen 568.
- Vivian (H.), Herrmann (B. G.) und Morgan (W.), Verbesserung des Kupferhüttenprocesses 613.
- Völcker, Casein 584.
- Vörkel (R.), vgl. bei Hübner (B.)
- Vogel (A., d. j.), über die Umwandlung der gelösten Metaphosphorsäure in gewöhnliche Phosphorsäure 98; Gewichtsverlust des Glases beim Trübwerden in der Flamme 165; Geruch des Arsens 208; Copal 484; frisches und vermodertes Eichenholz 492; Pikkrolichenin 515; über Kaffee 642; Ausziehen des Caffeins mittelst Benzol 642.
- Vogl, Speiskobalt 656; Silberglanz 660; Uranmineralien 693.
- Vohl, Fabrikation von Paraffin u. a. Kohlenwasserstoffen 645; Conserviren von Holz u. a. mittelst Kreosot 647.
- Voit, über die Aufnahme des Quecksilbers und seiner Verbindungen in den Thierkörper 250; über den Kreislauf des Stickstoffs im thierischen Organismus 563.
- Volpicelli, Stereometer 10.
- de Vry, Chinidin 403; Huanokin 404; Cinchonidin 405; Darstellung von Jodäthyl, Jodmethyl, Bromäthyl 441.
- de Vrij und van der Burg, Nachweisung von Phosphor 575; Nachweisung von Strychnin 602.
- Vulpian, vgl. bei Cloëz.
- Wagenmann, Fabrikation von Paraffin u. a. Kohlenwasserstoffen 645.
- Wagner (J. R.), Darstellung von fein zertheiltem Kupfer 246; Anwendung des Wasserglases beim Löthen u. a. 628; Stearinfabrikation 646; Färben von Seide u. a. mit salpeters. Quecksilber 649.
- Walther (R.), über die Verfahren zur Untersuchung des Bluts 609.
- Walz (G. F.), Darstellung von Jodäthyl 441; Untersuchung der Digitalis lutea 520.

- Warner, Cantharidiningehalt von *Cantharis vesicatoria* u. a. 566.
- Warren (C. W.), schwefels. Zirkonerde 158; schwefels. Titansäure-Kali 175.
- Warren de la Rue und Müller (Hugo), über einige Bestandtheile der Rhabarberwurzel 516.
- Way, Drain- und Regenwasser 630.
- Weber (R.), Wärmewirkungen bei der Umwandlung versch. Modificationen des Schwefels 116, des gelben Jodquecksilbers zu rothem 249; Jodaluminium 154; Bromaluminium 157; Chloraluminium 158.
- Weber (W.) und Kohlrausch (R.), über die bei electrolytischen Scheidungen wirksamen Kräfte 52.
- Websky, Glimmer 669; Cölestin 692.
- Weinberger, Verzinnung des Gufseisens 618.
- Weselsky und A. Bauer, Mineralwasser von Gumpoldskirchen 722.
- White (G.), Anwendung des Murexids in der Färberei 649.
- Wichgraf, Anwendung des Wasserglases beim Waschen 628.
- Wicke (C.), Chlorbenzol und davon sich ableitende Verbindungen 467; Tyrosin 541.
- Wicke (W.), künstlicher (Granat-) Guano 682; Klebschiefer 671.
- Wiederhold, über den Zuckergehalt des Harns von Wöchnerinnen 564.
- Wild (H.), vgl. bei Simmler (Th.).
- Williams (C. G.), Irisin 409; Alkoholradicale in dem Destillat der Boghead-Cannelkohle 417.
- Williamson (R.), Einwirkung von Chloräthyl auf wasserfreie Schwefelsäure 440.
- Willm, monochloressigs. Aethyl und Monochloracetamid 346.
- Wilson (G.), Zerfließen des rothen Phosphors 97.
- Winckler (F. L.), Untersuchung der *Monotropa hypopitys* 520.
- Wirs, über die zweibasischen Säuren der Reihe  $C_nH_{n-2}O_6$  297.
- Wisocky, Scheidung von Gold u. Silber und Affinirung des osmium-iridiumhaltigen Goldes 613.
- de Witt, Darstellung reiner Kobaltverbindungen aus Speisekobalt 227.
- Witting, Blut bei Krankheiten 556; Harn bei Krankheiten 565.
- Wittstein, Löslichkeit des Jods in Wasser 123; Fällung des schwefels. Baryts 142; Colchicin 416; Saft des Weinstocks 520; Rinde, Blätter und Knospen von *Populus balsamifera* 527.
- Wittstein und Apoiger, Vorkommen der Borsäure im Pflanzenreich 94.
- Wöhler, Aluminium 149; Silicium 159; Siliciumoxyd im Rückstand von der Lösung des Gufseisens in Salzsäure 171; Vanadium in künftlichem Gelbleiers 199; Silicium-Mangan 206; Krystallisation der arsenigen Säure aus ammoniakalischer Lösung 208; Bildung von Silberoxyd aus arseniga. Silberoxyd 256; Verfahren zum Erhitzen von Substanzen mit Wasser über 100° und Veränderung der Harnsäure dabei 363; Bildung von Anilin aus Nitrobenzol durch arseniga. Natron 392; Meteorit von Hainholz im Paderborn'schen 730; vgl. bei Buff (H.) und bei Mucké.
- Wöhler und Deville (H. Sainte-Claire), über das Bor und Verbindungen desselben 86 ff., 91 ff.; Stickstoffsilicium 171; über die Affinität zwischen Stickstoff und Titan 172, 174.
- Wolff (E.), Kunstdünger 633.
- Wolff (Just.), Untersuchung künftlicher Stärkmehlarten 494.
- Wolfrum, Chloroform 481.
- Wurtz (A.), Einwirkung des Chlors auf Aldehyd und Chloracetyl 345; Capronsäure 351; Cyanamyl 444; Chloräthyl 458; Oxydation des Glycols und Formel der Oxalsäure 459; Verbindungen von Brom mit Kohlenwasserstoffen 460; Propylglycol 463; künstliche Bildung des Glycerins 475; über die isomeren Verbindungen  $C_6H_5Br$  475.
- Wurtz (H.), Wasser des Delaware 729.
- Yorke, über die Formel der Kieselsäure 161.
- Zengen, Bestimmung des Ozons in der Luft 79.
- Zervas, Einwirkung der Schwefelsäure auf Anissäure 823.
- Zinin, Derivate des Benzols 472.
- Zoeller, über die Nährstoffe der Cerealien 634.
- Zschau, Monazit 687.

# Sachregister.

Anal.	bedeutet Analyse.	Schmelzp.	bedeutet Schmelzpunkt.
Ausd.	" Ausdehnung durch die Wärme.	Siedep.	" Siedepunkt.
Best.	" Bestimmung.	sp. G.	" spezifisches Gewicht.
Bild.	" Bildung.	sp. W.	" spezifische Wärme.
Const.	" Constitution.	Unters.	" Untersuchung.
Darst.	" Darstellung.	Untersch.	" Unterscheidung.
Einw.	" Einwirkung.	Verb.	" Verbindung.
Erk.	" Erkennung.	Verh.	" Verhalten.
Krystallf.	" Krystallform.	Vork.	" Vorkommen.
lat. Dampfsw.	" latente Dampfwärme.	Zers.	" Zersetzung.
lat. Schmelzw.	" latente Schmelzwärme.	Zus.	" Zusammensetzung.
Lösl.	" Löslichkeit.		

Nicht alle im Jahresbericht beschriebenen Salze, Aether u. a. sind in diesem Register aufgezählt. Die aufgezählten Salze stehen im Allgemeinen unter dem Namen der Säure oder des Salzbilders.

Absorption von Gasen vgl. bei Gase.

Acediamin 342.

Acetal, Bild. versch. Chlor-Substitutionsproducte bei Einw. von Chlor auf wässrigen Alkohol 486 f.

Acetamid, Verbb. mit Säuren u. a. 341 f.; Umwandlungen 342 f.

Acetochlorhydrin 478.

Acetochlorhydrobromhydrin 478.

Acetodichlorhydrin 478.

Aceton  $C_2H_5O_2$ , Einw. von Phosphorsuperchlorid 270; Verb. mit zweifach-schwefligs. Ammoniak 360.

Acetone, über die Const. derselben 269 f.; s. g. gemischte 270, 361.

Acetosalicyl 316 f.

Acetyl-Benzoln 474.

Achilleasäure 331.

Ackererden vgl. Bodenkunde.

Aconitsäure, ob identisch mit Achilleasäure 331; Zers. durch Gährung 308.

Adelpholit 684.

Aepfel, Zus. 635 u. Nr. 37 bis 41 der Tab. zu S. 636.

Aepfelsäure, Bild. aus Fumarsäure 308.

Aepfels. Bleioxyd, Krystallisation 309.

Aepfelwein, Unters. 642.

Aequivalente, Untersch. galvanischer und chemischer 56.

Aequivalentgewichte, vgl. Atomgewichte.

Aesculin, Darst. 526.

Aesculus hippocastanum, eigenthümlicher Bestandtheil der Samen 529.

Aethalen vgl. Cetylen.

Aether  $C_2H_5O_2$ , Entzündlichkeit 120.

Aether im Allgemeinen: Bild. von Aethern aus Kohlenwasserstoffen  $C_nH_n$  und Wasserstoffsäuren 425; Bild. s. g. gemischter Aetherarten 427, 446.

Aetherphosphorsäure vgl. Aethylphosphorsäure.

Aethylamin, Darst. aus Harnstoff 333; Bild. aus cyana. Kali mit ätherschwefels. Kalk und Kalk 333, aus

- cyans. Aethyl und Aethernatron 388, aus Alanin 540; Vork. in gefaulter Hefe 403.
- Aethylamyläther 427 f.
- Aethylbenzoläther 468.
- Aethylcetyläther 446.
- Aethylen  $C_2H_4$ , Bild. aus Chlorkohlenstoff u. a. 267, aus Amylalkohol 462; Vereinigung mit Wasserstoffsäuren 427; Bromverb. des gebromten Aethylens ( $C_2H_3Br$ ,  $Br_2$ ) 460 f.
- Aethylirisin 409.
- Aethylnaphtylammonium 390.
- Aethylotribitionsäure 420.
- Aethylphosphorsäure, Bild. bei  $\gamma$ -Darst. von Jodäthyl 443.
- Aethylschwefelsäure, Zers. durch Braunstein u. a. 344.
- Aethylsulfobenzoesäure 386.
- Agalmatolith 673.
- Agaricus muscarius, Bestandth. desselben 514.
- Agrostemma Githago, Unters. der Samen 530.
- Agrostemmin 530.
- Alaun, mögliche Bild. aus Cyanätholin 386; Einw. der Hitze 540.
- Albumin, Best. in Harn, Blutserum und Transsudaten 610; endosmotisches Verhalten 7; Veränderung durch mechanische Einwirkungen 531 ff., durch Electricität 533; Einw. von Salzsäure 533, von übermangans. Kali 537; vgl. bei Proteinsubstanzen.
- Aldehyd  $C_2H_4O_2$ , Bild. aus Aethylschwefelsäure 344; Einw. von Phosphorsuperchlorid 270, von Chlor 345.
- Aldehyd-Ammoniak, Zers. in der Hitze 387; vgl. schweflgs. Aldehyd-Ammoniak.
- Aldehyde, über die Umwandlung solcher in Alkohole 467; als die Aether zweiatomiger Alkohole betrachtet 470 f.
- Algodonit 655.
- Alkohol  $C_2H_5O_2$ : über die Alkoholgährung 508; Bild. von Alkohol aus Mannit, Glycerin u. a. 509; Einw. von Phosphoroxychlorid und Phosphorsulfochlorid 101, von Arsen-, Wolfram- o. Molybdänchlorid 433, von Chlor 436, von Königswasser 437, von Salpetersäure 438, von Chlorschwefelsäure 440, von cyans. Kali 443.
- Alkohole: Bild. verschiedener bei der Gährung des Zuckers 508; über mehratomige Alkohole 458.
- Alkoholradicale, Vork. solcher in leichtem Steinkohlenöl 417.
- Allanit 667 f.
- Allantoïn, abnormes Vork. im Harn 564.
- Allophan 672.
- Allophans. Phenyl 451.
- Alloxan, Verb. zu Quecksilbersalzen 364; Zers. durch Jodäthyl in der Hitze 365.
- Alloxantin, Zers. durch Wasser in der Hitze 364.
- Alnus glutinosa, Asche der Früchte 529.
- Aluminium 151 ff.
- Alunogen 693.
- Amalgame: Einleitung der Amalgamation durch Wasserstoff im Entstehungszustand 249; vgl. die einzelnen Amalgame.
- Ameisensäure, Vork. in Guano 402.
- Ameisens. Baryt, Producte der trockenen Destillation 426.
- Ameisens. Bleioxyd, Doppelsalz mit salpeters. Bleioxyd 341.
- Amidophenol 453.
- Aminkobaltsesquioxyde 248.
- Ammoniak, Gehalt des aus der Luft condensirten Wassers daran 134; Best. 537.
- Ammonium-Trinitromethylür 282.
- Amyl aus leichtem Steinkohlenöl 418.
- Amyläthyläther vgl. Aethylamyläther.
- Amylalkohol, Zers. durch Hitze 461 f.
- Amylamin, Vork. im Knochenöl 392, im Guano 402, in gefaulter Hefe 403; Bild. aus Leucin 539 f.
- Amylbenzoläther 468.
- Amylen  $C_{10}H_{10}$ , Darst. 444; Vereinigung mit Wasserstoffsäuren 426.
- Amylwasserstoff, Darst. 444.
- Analyse: optische Analyse 568; Anwendung berufter Schälchen zu Reactionen 568; Einfluß organischer Säuren auf die Fällung von Metalloxyden 569 ff.; organische Analyse 573.
- Anatas 661.
- Anchoinsäure 303.
- Anilin, Bild. aus Nitrobenzol durch arsenigs. Natron 392; Einw. von Phosphoroxychlorid 99, von Phosphorsulfochlorid 99, von wasserfreier Phosphorsäure 104.
- Anisaminsäure, Verbb. mit Säuren 339.
- Anisol, Einw. von Schwefelsäure 324.
- Anisosalicyl 617.
- Anissäure, Bild. aus Carajura 488; Darst. 323; Einw. von Schwefelsäure 323.
- Anissäure, wasserfreie 322.

- Aniss. Ammoniak, Zers. beim Erhitzen 322.  
 Anisursäure 840.  
 Ankerit 695.  
 Anthranilsäure, Const. 388; Verbb. mit Säuren 338 f.  
 Antigorit 678.  
 Antimon, Darst. von reinem 209, 210; Atomgew. 209; sp. G. 210.  
 Antimonsäurehydrat, Einw. von Phosphorsuperehlrid 106.  
 Antimons. Kali, vgl. metaantimons. Kali.  
 Antimonwasserstoff 211.  
 Antimonzinnober 212.  
 Antrimolith 675.  
 Apatit, vgl. Lasur-Apatit.  
 Apophyllit 674; Neubildung 165.  
 Aporetin, Einw. von Salpetersäure 518.  
 Arabin 495 f.  
 Aräometer : über Gewichtsaräometer 10.  
 Aräoxen 685.  
 Arragonit, künstlich krystallisirt 2.  
 Arsen, Geruch desselben 208; Nachweisung 588, 589, neben Antimon 589; Trennung von Kupfer 589.  
 Arsene Säure, Krystallisation aus der Lösung in Ammoniak 208 f.; Einw. auf Chlorammonium 209.  
 Arsenigs. Ammoniak, Zers. in Wasser 209.  
 Arsenigs. Silberoxyd, Darst. von reinem 257; Zers. beim Erwärmen u. a. 256.  
 Arsenikkobaltnickelkies 656.  
 Arsenikkupfer 655.  
 Arsens. Silberoxyd, krystallinisches 257.  
 Arsentriäthyl (Triäthylarsin), Bild. 380; Einw. auf Platin- und Goldchlorid 380 f.  
 Aschen, über die Analyse derselben 582 ff.  
 Asparagins. Baryt, Zers. bei der Destillation mit ätherschwefels. Kali 809.  
 Astrakanit 692.  
 Atacamit 698.  
 Athmen 551.  
 Atomgewichte, über die der Elemente 28 ff.; Regelmäßigkeiten in denselben 27 ff.  
 Atropin, valerians. Salz 415.  
 Auge, vgl. Krystallkörper.  
 Augit 664.  
 Auri pigment 659.  
 Ausdehnung versch. Salzlösungen 68.  
 Autunit 687.  
 Aselaensäure 298.  
 Beryllonquars 668.  
 Basalt 707.  
 Basen, organische, Nachweisung solcher 601, 604; allgemeines Reagens auf organische Basen 599; Verh. mehrerer organischer Basen gegen Platincyanür u. a. 602; Basen aus Aldehyd-Ammoniak 887; flüchtige Basen im Knochenöl 892, im Guano 402, in gefaulter Hefe 402; organische phosphorhaltige Basen 870; über phosphor-, arsen- und antimonhaltige 380.  
 Baumwolle, Lösl. in Kupferoxyd-Ammoniak 247.  
 Beaumontit 877.  
 Benzaminsäure 387; Verbb. mit Säuren 388 f.  
 Benzoësäure, Bild. bei der Oxydation von Proteinsubstanzen 537 f.  
 Benzoë. Ammoniak, Krystallf. 382.  
 Benzoë. Benzoläther 471.  
 Benzoë. Cadmiumoxyd 220.  
 Benzoë. Cetyl 446.  
 Benzoë. Kali, Krystallf. 382.  
 Benzoin, Derivate desselben 472.  
 Benzol, Einw. von Brom 449; Verb. mit Pikrinsäure 456; dem Benzol isomerer Körper 448.  
 Benzolalkohol  $C_6H_5O$ , und davon sich ableitende Verbb. 466 ff.  
 Benzonitril vgl. Cyanphenyl.  
 Benzoweinsäure 307.  
 Benzoyl-Benzoin 472.  
 Benzoylwasserstoff, Verh. zu Sauerstoff 81; Einw. von Phosphorsuperehlrid 467, 471.  
 Bernsteinsäure, Bild. aus Aconitsäure 308.  
 Bernsteins. Cadmiumoxyd 220.  
 Beryll 665 f.  
 Beudantit 690.  
 Bier, Prüfung auf Pikrinsäure 599.  
 Birnen, Zus. Nr. 42 der Tab. zu S. 636.  
 Bismuthaurit 654.  
 Bittermandelöl vgl. Benzoylwasserstoff.  
 Bitterspath 695.  
 Blausäure vgl. Cyanwasserstoff.  
 Blei, Einw. von unreinem Wasser 642 f.  
 Bleichen mit Chlorkalk 648.  
 Bleigelb 684.  
 Bleigummi 688.  
 Bleipflaster, Darst. 358.  
 Blödit 692.  
 Blut : über die Gase des Blutes 548; Gehalt an Trimethylamin 882; Zuckergehalt des Blutes 551 ff.; Gehalt an

- Fluor 128; Gerinnung des Blutes 555;  
 Blut bei Krankheiten 555; Wirkung  
 • des Kohlenoxydgases auf Blut 555;  
 Fötalblut 547; Sepien- u. Octopus-  
 Blut 556; über die Analyse von Blut  
 609; Erk. von Blutflecken 609.  
 Blutlaugensalz, gelbes, Fabrikation 625.  
 Bodenkunde: über die Absorption von  
 Wasserdampf durch Ackererde 680;  
 Unters. von Wasser vom Trockenlegen  
 der Felder 680; Absorptionsfähigkeit  
 des Bodens für Dünger 680 f.  
 Bohnen, Zus. der Samen versch. Arten  
 637.  
 Bor, Reduction und versch. Modificationen  
 86 ff.; Atomgew. 35.  
 Boronatrocalcit 697.  
 Borsäure: über Borsäure-Fumarolen 718;  
 Vork. im Pflanzenreich 94; Verb. der  
 wässerigen Borsäure zu Oxyden 94;  
 Verb. der Borsäure zur Weinsäure 95.  
 Braunit 662.  
 Braunkohlen, Unters. verschiedener 644;  
 Destillationsproducte zu Beleuchtungs-  
 u. a. Zwecken 645.  
 Braunstein, Wirkung desselben bei der  
 Glasentfärbung 629; vgl. Mangan-  
 hyperoxyd.  
 Brennstoffe, Best. des Brennwerthes 644.  
 Brindonia indica, Fett der Samen 356.  
 Brod: über Brodbereitung 640; Zus.  
 des Brods 640; Prüfung auf Alaun  
 640.  
 Brom, Atomgew. 82; Erk. 580; Best.  
 578, neben Chlor und Jod 579 f.  
 Bromäthyl, Darst. 441.  
 Bromäthylen  $C_2H_3Br$  u. Bromverb. vgl.  
 bei Aethylen.  
 Bromäthylen  $C_2H_3Br_2$ , Umwandl. zu  
 Aethylwasserstoff 267.  
 Bromallyl  $C_3H_5Br$ , Einw. von Brom 462;  
 Dreifach-Bromallyl  $C_3H_3Br_3$  463, 475.  
 Bromaluminium 157.  
 Brombaryum, sp. G. der Lösungen 67,  
 Brechungsindex derselben 69.  
 Brombeeren, Zus. Nr. 18 der Tab. zu  
 S. 636.  
 Brombenzol  $C_{12}H_5Br$  449.  
 Brombor 94.  
 Brombutylen  $C_4H_7Br_2$  462.  
 Brombutyryl 344.  
 Bromcalcium, sp. G. der Lösungen 67,  
 Brechungsindex derselben 69.  
 Bromchloresilber, natürlich vorkommen-  
 des 698.  
 Bromessigsäure 851.  
 Bromexanthone, Zus. 491.  
 Bromhydriodichlorhydrin 477.  
 Bromkalium, Brechungsindex der Lösun-  
 gen 69.  
 Brommangan, Krystallf. von  $MnBr + 4HO$  208.  
 Brommetalle, Zers. der alkalischen durch  
 Braunstein 123.  
 Brommethyl, sp. Gew. des Gases 12.  
 Bromnatrium, sp. G. 67; Brechungs-  
 index der Lösungen 69; Zus. u. Form  
 der Verb. von Bromnatrium u. broms.  
 Natron 126.  
 Bromphenyl  $C_{15}H_9Br$  449.  
 Brompropylen  $C_3H_5Br$ , Bromverb. vgl.  
 bei Propylen.  
 Brompropylen  $C_3H_5Br_2$ , Darst. 461;  
 Einw. auf essigs. Silber 464.  
 Broms. Baryt, Zus. u. Form der Kry-  
 stalle 127.  
 Broms. Kali, sp. G. 67; Krystallf. 127.  
 Broms. Kalk, Zus. u. Form der Krystalle  
 127.  
 Broms. Natron, sp. G. 67; Verb. mit  
 Bromnatrium vgl. bei diesem.  
 Broms. Silberoxyd, Krystallf. 127.  
 Bromsilber, natürlich vorkommendes 698;  
 Verb. mit salpeters. Silberoxyd 256.  
 Bromsilicium  $Si_2Br_2$ , Verb. mit Brom-  
 wasserstoff 169.  
 Bromstrontium, sp. G. der Lösungen 67,  
 Brechungsindex derselben 69.  
 Bromtellur, Darst. und Verb. mit Brom-  
 kalium 215.  
 Bromwolfram  $WBr_2$  185.  
 Brongniartin, künstliche Bild. 144.  
 Bronzefarben 621.  
 Bronzen, Zus. antiker 621.  
 Brookit 661.  
 Brunolsäure 447.  
 Buchweizen, gelber Farbstoff aus den  
 Blättern 489.  
 Buntkupfererz 658.  
 Bureten, neue Constructionen derselben  
 568.  
 Buttersäure, Vork. in Guano u. versch.  
 Excrementen 402, in gefaulter Hefe  
 403, in Fleischflüssigkeit 559; Bild.  
 aus chinesischem Wachs 303, in  
 Moorwasser 353.  
 Butters. Kalk, Producte der trockenen  
 Destillation 426.  
 Butyl aus leichtem Steinkohlenöl 418.  
 Butylalkohol, Vork. in Runkelrüben-  
 Fuselöl 352.

Butylen  $C_4H_8$ , Bild. aus Amylalkohol 462.

Cabocle 653.

Cacao, Unters. versch. Sorten 581.

Cacaoroth 531.

Cadmium, Atomgew. 219; Erk. 595; Trennung von Zink 595.

Cadmiumamalgame zum Plombiren der Zähne 621.

Cadmiumsalze 219 ff.

Caffein, Darst. 412 (Ausziehen mittelst Benzol 642).

Calomel vgl. Chlorquecksilber  $Hg_2Cl$ .

Campecheholz, Erk. des Farbstoffs 649.

Campher, Einw. von Schwefelsäure 482.

Camphren 484.

Cantharidin, Gehalt daran in *Cantharis vesicatoria*, *C. vittata* und *Mylabris Cichorii* 566.

Cantonit 657.

Capronsäure, Bild. in Moorwasser 353; optisch wirksame Modification 351.

Caproyl aus leichtem Steinkohlöl 418.

Caprylen, Vereinigung mit Wasserstoffsäuren 426.

Caprylsäure, Vork. in gefaulter Hefe 408; Bild. aus chinesischem Wachs 308; Caprylsäure aus Runkelrüben-Fuselöl 353.

Carajuru (Farbmaterial) 487.

Caramel 498.

Caramelan 498.

Caramelen 499.

Caramelin 499.

Carbamid identisch mit Harnstoff 546.

Carbamins. Aethyl vgl. Urethan.

Carbanilidsäure 337.

Carrolit 657.

Casein, Zus. 534.

Castelnaudit 686.

Cellulose, Zus. 491; Lösl. in Kupferoxyd-Ammoniak 247.

Cement für Meeresbauten 629.

Cerasin, s. g. künstliches 497.

Cetyläthyläther vgl. Aethylcetyläther.

Cetylen, Vereinigung mit Wasserstoffsäuren 427.

Cetylmethyläther vgl. Methylcetyläther.

Cetylschwefelsäure 445.

Cetylverbindungen 445 f.

Chalcedon, künstliche Bild. 165.

Cherokin 688.

Chesterlit 669.

Chica (Farbmaterial) 487.

Chinidin 408, 405.

Chinolin, Einw. von schwefels. Methyl 407, von schwefels. Aethyl 409.

Chloanthit 656.

Chlor, Fabrikation 623; Atomgew. 80; Best. in stickstoffhaltigen organ. Verbb. 577; Best. neben Brom u. Jod 579 f., neben Cyan 578; Wirkung des Lichtes auf ein Gemenge von Chlor und Wasserstoff 38 ff.

Chloracetyl, Einw. von Chlor 346; Einw. von wasserfreier Schwefelsäure 441.

Chloräthyl, Einw. auf wasserfreie Schwefelsäure 440.

Chloräthylen  $C_2H_4Cl_2$ , Bild. aus Glycol 458.

Chloraluminium 157 f. (Dampfdichte 11).

Chlorammonium, vulkanische Bild. 717.

Chlorbaryum, sp. G. der Lösungen 67, Ausd. derselben 69, Brechungsindex derselben 69.

Chlorbenzoesäure 332, 334.

Chlorbenzol  $C_6H_5Cl$ , und davon sich ableitende Verbb. 466 ff.

Chlorbenzoyl, Einw. von Schwefelcyanalkalium und cyans. Kali 450 f.; gechlortes Chlorbenzoyl  $C_6H_4ClO_2$ , Cl 333.

Chlorbenzoylchlorür vgl. Chlorbenzoyl, gechlortes.

Chlorbor 93.

Chlorbromsilber vgl. Bromchlorsilber.

Chlorcalcium, sp. G. der Lösungen 67, Brechungsindex derselben 69.

Chlorcetyl 445.

Chlorcyan, gasförmiges, Einw. auf Aethernatron 386.

Chloreisen  $FeCl$ , Krystallf. 224.

Chloreisen  $Fe_2Cl_3$ , Dampfdichte 11; Krystallf. 224; Verb. mit Chlorammonium 224.

Chloressigsäure, vgl. Monochloressigsäure.

Chlorenzanthinsäure, Zus. 491.

Chlorenzanthon, Zus. 491.

Chlorhydridibromhydrin 476.

Chloriridiumammonium  $IrCl_3 + KCl$ , Zusammenkrystallisiren mit Chlorplatinalkalium und Scheidung 262 f.

Chlorit 680.

Chloritoid 681.

Chlorkalium, Ausd. der Lösungen 68, Brechungsindex derselben 69.

Chlorkalk, Fabrikation 623.

Chlorkohlenstoffe, Einw. von Wasserstoff in der Hitze 267.

Chlorlithium 140; sp. G. 67; sp. G. der Lösungen 67, Ausd. derselben 68 f., Brechungsindex derselben 69.



- Chlormagnesiumammonium, Krystallf. 150.
- Chlormagnesiumkalium, Krystallf. 151.
- Chlormangan, Dimorphismus des krystallisirten  $\text{MnCl} + 4\text{HO}$  207.
- Chlormethyl, Bild. aus Sumpfgas 429; Absorbirbarkeit in Wasser und Verb. mit demselben 429; Zers. durch Hitze 430.
- Chlormolybdän  $\text{MoCl}_5$ , Darst. 191; Einw. von Ammoniak 195; Verb. mit Chlorammonium 192.
- Chlornatrium, natürlich vorkommendes vgl. Steinsalz; Ausd. der Lösungen 68, Brechungsindex derselben 69.
- Chlorobenzol vgl. Chlorbenzol  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$ .
- Chlorönanthylen  $\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{Cl}$  vgl. bei Öenanthylen.
- Chlorönanthylen  $\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{Cl}_2$  465.
- Chloroform, Darst. 481.
- Chloropal 671.
- Chlorophyll, Durchgang durch den Organismus 565.
- Chlorphenyl  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$ , Einw. auf Schwefelsäure 450.
- Chlorphosphor  $\text{PCl}_5$ , Einw. auf versch. unorganische Säuren 104 ff.
- Chlorpikrin, Bild. aus Knallquecksilber 276, aus fulminurs. Natron 278.
- Chlorpropyl, Bild. aus Propylen 426.
- Chlorquecksilber  $\text{Hg}_2\text{Cl}_2$ : Darst. des Calomels auf nassem Wege 249; Dampfdichte 11.
- Chlorquecksilber  $\text{HgCl}_2$ : Bild. aus Quecksilber und Verb. desselben durch Chlornatriumlösung u. a. 250; Verh. der Lösung gegen Kalkwasser 249, gegen Chlornatrium und Natron 250; Verb. mit Chlornatrium 251.
- Chlorsäure, Erk. 578.
- Chlors. Baryt, Zus. der Krystalle 143.
- Chlors. Kali, sp. G. 67; Verh. versch. Substanzen zu geschmolzenem chlors. Kali 136.
- Chlors. Strontian, Zus. der Krystalle 143.
- Chlorsilber, natürlich vorkommendes vgl. Hornsilber; Einw. des Lichtes 254, auf krystallisirtes 255.
- Chlorsilicium  $\text{Si}_2\text{Cl}_6$ , Verb. mit Chlorwasserstoff 168.
- Chlorstrontium, sp. G. der Lösungen 67, Brechungsindex derselben 69.
- Chlorstyrol  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Cl}$ , Einw. von weingeistigem Kali 480.
- Chlorsulfobenzoyl  $\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{Cl}$ , 885.
- Chlorthionyl 105.
- Chloruran  $\text{UCl}_4$  200.
- Chlorwasserstoff, Bild. vgl. bei Chlor; Electrolyse der wässrigen Salzsäure 38.
- Chlorwasserstoff-Schwefelsäure 440.
- Chlorwismuthammonium, Zus. u. Krystallf. versch. Verb. 217.
- Chlorwismuthkalium, Zus. u. Krystallf. 216.
- Chlorwolfram  $\text{WCl}_6$  185.
- Chlorzink, Zus. u. Krystallf. d. Verb. mit Ammoniak 217.
- Chlorzinkammonium, Zus. u. Krystallf. versch. Verb. 218.
- Chlorzinkkalium, Zus. u. Krystallf. 218.
- Chlorzinknatrium, Zus. u. Krystallf. 219.
- Chlorzinn  $\text{SnCl}_4$ : Prüfung von  $\text{SnCl}_4 + 2\text{HO}$  (Zinnsalz) 590; Zus. u. Krystallf. der Verb. von  $\text{SnCl}_4$  mit Chlorkalium 221, mit schwefels. Zinnoxidul-Kali 222.
- Chlorzirkonium, Dampfdichte 11.
- Choleinsäure, Vork. in den Nieren 561, in Schlangengalle 562.
- Chols. Natron, Ausscheidung von krystallisirtem 562.
- Chondrin, künstl. Darst. aus Albumin 534.
- Chrom, reducirtes 197 f.; Atomgew. 198; Best. 588.
- Chromacichlorid, Einw. von Phosphorsuperochlorid 107.
- Chromoxyd, krystallisirtes 198; lösliche Ammoniakdoppelsalze des Chromoxyds 198.
- Chroms. Kali, einfach-, hexagonales 199.
- Chroms. Kupferoxyd, zweifach-, 248.
- Chrysaminsäure, Bild. aus Aporetin 518.
- Chrysanthemum segetum, Zus. der Asche 521.
- Chrysophansäure, Darst. aus Rhabarberwurzel 516; Verh. 517.
- Cimolit 678.
- Cinchonidin Pasteur's 408, 405, Wittstein's 405.
- Cinchonin, Zers. der Salze durch den electr. Strom 407.
- Citronensäure, Vork. im Saft des Weinstocks 520; Erk. neben Weinsäure 598; Einfluss auf die Fällung von Metalloxyden 569.
- Citrus bigaradia, flüchtiges Oel der Früchte 481.
- Coaks, Darst. 644.
- Cochenille, Prüfung 649.
- Cocosnussöl, Einw. von Salpetersäure auf die festen fetten Säuren 297 ff.

- Codein, Krystallf. 416; physiolog. Wirkungen 416; Prüfung auf Verfälschung mit Zucker 416.
- Cölestin 692.
- Colchicin 416.
- Condurrit 655.
- Copal 484.
- Coracit 668.
- Corund vgl. Thonerde.
- Covellin, Pseudomorphose nach Bleiglanz 657.
- Cumarin, Gehalt im Kraut der *Orehis fusca* 484; Durchgang durch den Organismus 565.
- Cuminaminsäure, Verbb. mit Säuren 339.
- Cuminursäure 340.
- Cumosalicyl 316 f.
- Curcumpapier, Verh. versch. Substanzen dagegen 96.
- Cyanätholin 386.
- Cyanamyl, Darst. 444.
- Cyancetyl 354, 445.
- Cyandibrompikrin 287.
- Cyankalium, Fabrikation 624.
- Cyanphenyl (Benzonitril), Bild. aus Chlorbenzoyl 450.
- Cyanplatinkalium (Kaliumplatincyanür), Darst. 273; Verh. von Kaliumplatincyanür zu organischen Basen 602.
- Cyanstickstoffitan, Bild. und Flüchtigkeit 178.
- Cyanurs. Aethyloxyd, Krystallf. 278.
- Cyanwasserstoff, Nachweisung 599.
- Cyclamen Europaeum, Unters. der Wurzel 518.
- Cyclamin 518.
- Cystin, Vork. in der Leber 562; Cystin-concretion 562.
- Dämpfe, spec. Gew. vgl. bei Gewicht, specifisches; spec. Wärme vgl. bei Wärme; Spannkraft der Dämpfe aus Salzlösungen 72.
- Dechenit 685.
- Desmin vgl. Stilbit.
- Deutostickstoffphosphorsäure 104.
- Diacetamid 842.
- Diacetoehlorhydrin 478.
- Diäthylzinkamin 419.
- Diamant 658.
- Diamantsand aus Brasilien 658.
- Dibrombenzol  $C_{12}H_4Br_2$  450.
- Dibromnitroacetonitril 287.
- Dibromphlorethinsäure 327.
- Dibutrylglutarsäure 313.
- Didym, Erk. 568.
- Diffusion von Flüssigkeiten 7, von Gasen 7.
- Digitalis lutea*, Unters. der Pflanze 520.
- Dimethylamin, Vork. in Guano 402; Bild. aus saurem schweflgs. Aldehyd-Ammoniak 381.
- Dimethylphosphorsäure 483.
- Dinaphtylsulfocarbamid 891.
- Dinitrammonioacetonitril 281, 284.
- Dinitrobenzol, Schmelzp. 448.
- Dinitrophlorethinsäure 326.
- Diopsid 664; künstliche Bild. 165.
- Dioplas, ihn begleitendes Mineral 691.
- Dioscorea batatas*, Unters. der Wurzelknollen 520.
- Diphosphamid 99 f.
- Diplatosamin, Krystallf. der gelben und der farblosen Salze und Identität derselben 261.
- Disulfanisolsäure 324.
- Dolomite 708 ff.
- Domeykit 655.
- Drainwasser vgl. bei Bodenkunde.
- Dünger und Düngerwirkung 680 ff.; Wirkung des assimilirbaren Stickstoffs des Düngers auf die Pflanzenentwicklung 512.
- Düngersäure 631.
- Dufrenit 689.
- Dulcin, Verb. mit Weinsäure 506.
- Dulcinan 506.
- Eichenholz, Zus. von frischem und vermodertem 492.
- Eisen: Gediengen-Eisen 654 (vgl. Meteoriten); Best. 592; Trennung von Mang. 592; Einw. von unreinem Wasser 643; vgl. Gußeisen, Stabeisen.
- Eisentalgamm 224.
- Eisenspath 695.
- Eiweiß vgl. bei Albumin.
- Elaïnphosphorsäure, Const. 479.
- Electrolyse 51 ff.
- Elemente, über die Const. derselben im freien Zustande 74; Classification derselben 28 f.; vgl. bei Atomgewichte.
- Ellagit 678.
- Emanationen, vulkanische des südlichen Italiens 718 ff.
- Embolit vgl. Bromchloresilber.
- Emodin 517.
- Enargit 656.
- Endophasin 560.
- Endomose von Flüssigkeiten 6 f.
- Epidichlorhydrin 477.

- Epidot 666.  
 Epistilbit 677.  
 Erbsen, Zus. der Samen versch. Arten 687.  
 Erdbeeren, Zus. Nr. 8 und 9 der Tab. zu S. 686.  
 Erle vgl. *Alnus*.  
 Ersbyit 669.  
 Erstarren, über die Wärmeeffekte bei demselben 18.  
 Erythromannit, identisch mit Phycit 505; Verb. mit Weinsäure 507.  
 Esche vgl. *Fraxinus*.  
 Essigsäure, Vork. in Guano 402, in gefaulter Hefe 408; Einfluß auf die Fällung von Metalloxyden 572; Einw. von Chlor 847, 850, von Brom 350, 851.  
 Essigs. Baryt, Doppelsalz mit salpeters. Baryt 840.  
 Essigs. Benzoläther 469.  
 Essigs. Cetyl 446.  
 Essigs. Kali, Schmelzp. 18.  
 Essigs. Natron, Schmelzp. 18.  
 Essigs. Propylglycoläther 464.  
 Euchroit 691.  
 Eudialyt 666.  
 Eukolit 666.  
 Eusynchit 685.  
 Euxanthinsäure, Zus. 491.  
 Euxanthon, Zus. 491.  
 Excremente, Buttersäure darin 402; Düngerbereitung daraus 682; Excremente von Fledermäusen 682, vgl. Fäces und Harn.  
 Excretin 565.  
 Exophacin 561.  
 Fäces, Unters. derselben 565 f.  
 Färberei 648 ff.  
 Fargit 676.  
 Faröolith 675.  
 Faulbaumrinde vgl. bei *Rhamnus frangula*.  
 Federn: rothes Pigment von Vogelfedern 566.  
 Feijoa 653.  
 Feldspath 668 f.; künstliche Bild. 164; vgl. Lasur-Feldspath.  
 Ferridcyankalium, Einwirk. von Quecksilber 278, von unterschweflgs. Natron 278.  
 Ferrocyanaluminium 272.  
 Ferrocyankalium vgl. Blutlaugensalz, gelbes.  
 Ferrocyankalium-Cyanquecksilber 273.  
 Fette, Verseifung mit weingeistigem Kali 857, mit Kalk 358.  
 Fetts. Kalk, Producte der trockenen Destillation 804.  
 Fichtelit 701.  
 Flamme: Apparat zur Demonstration der Lichtflamme 76; Färbung der Flamme 48.  
 Flaschen, verbesserte Woulfe'sche 612.  
 Flavin 489.  
 Fleischflüssigkeit: Sarkin darin 556, andere Substanzen darin 558.  
 Fliegenschwamm vgl. *Agaricus muscarius*.  
 Flüssigkeiten, spec. Gew. vgl. bei Gewicht, spezifisches; über Endosmose und Diffusion derselben 6 f.  
 Fluor, Vork. in natürlichen Wassern, Blut, Harn, Knochen 127 f.; Atomgew. 85; Erk. 582.  
 Fluorkalium-Fluorwasserstoff, Krystallf. 128.  
 Fluormangan, Darst. 201.  
 Fluornatrium-Fluorwasserstoff, Krystallf. 128.  
 Fluorsilber, Krystallf. von  $\text{AgFl} + 2\text{HO}$  129.  
 Fluorsiliciumammonium, Krystallf. 128.  
 Fluorsiliciumkalium, Krystallf. 129.  
 Fluorsiliciumnatrium, Krystallf. 129.  
 Fluorsinn  $\text{SnFl}$ , Krystallf. 129.  
 Flußwasser 720 ff.  
 Fötus: zur chem. Kenntniß des Fötuslebens 547.  
 Frangulin 528.  
 Fraxin 525.  
*Fraxinus excelsior*, krystallisirbarer Schillerstoff aus der Rinde 525.  
 Fulminursäure, Bild. u. Const. 276, 277 ff., 285, 288; Krystallf. einiger fulminurs. Salze 288.  
 Fumarolen vgl. bei Emanationen.  
 Fumarsäure, Bild. aus Proteinsubstanzen 535; Veränderung beim Erhitzen mit Salzsäure 808.  
 Fuselöl, Säuren u. a. in dem von Runkelrüben-Weingeist 852; campherartige Substanz in dem von Krapp-Weingeist 852.  
 Gährung: Bild. versch. Alkohole aus Zucker 508; Alkoholgährung 508; Milchsäuregährung 510.  
 Galle, Darst. von s. g. krystallisirter vgl. bei chols. Natron; Galle von *Pythois tigris* 562.

- Gallussäure, Darst. 310; Derivate derselben 312.  
 Gangbildung 704.  
 Garancin 648.  
 Gase: gasometrische Apparate 612; Apparate zu Demonstrations-Versuchen 612; Gasanalyse 567; über die Diffusion der Gase 7, durch feuchte Membranen 9 f.; Prüfung ob ein Gas ein Gemenge sei 9; über das spec. Gew. vgl. bei Gewicht, spezifisches; über die spec. Wärme vgl. bei Wärme; über die Absorption der Gase durch Flüssigkeiten 66, 549 ff.; Homogenbleiben der Gasabsorptionen 66.  
 Gehirn des Menschen und versch. Thiere, Bestandtheile desselben 560.  
 Gelbschoten, chinesische, Farbstoff derselben 490.  
 Gerberei 647.  
 Gerbsäure, über das Vork. derselben in den Pflanzen 518; Wiedergewinnung aus Leder 647; Umwandl. zu Gallussäure 310; Einw. von schweflgs. Alkali 311.  
 Gerbs. Cadmiumoxyd 220.  
 Gerölle mit Eindrücken, Bild. 704.  
 Gerste, Zus. u. Ernährung der Pflanze in versch. Perioden 684; Zus. der Körner 637.  
 Gesteine: über die Bildung der eruptiven 702; Metamorphismus von Gesteinen 708 f.; Gesteinsersetzung und Gangbildung 704; über die Streifung an Gesteinen 704.  
 Getreide: über die wichtigsten Nährstoffe der Cerealien 684; Unters. der Getreidesamen 686 ff.; vgl. die einzelnen.  
 Gewicht, spezifisches: Best. bei festen Körpern vgl. Stereometer, bei Flüssigkeiten vgl. Arkometer, bei Dämpfen 417, schwerer flüchtiger Substanzen 11, bei Gasen 12; Beziehungen zwischen sp. G. und Zus. bei festen und flüssigen Verbb. 12, bei Gasen und Dämpfen 14 ff.; Berechnung der theoretischen Dampfdichte 15 f.; Erklärung ungewöhnlicher Condensationen 61.  
 Gingkosäure 529.  
 Githagin identisch mit Saponin 530.  
 Glas, Einw. von Wasser bei hoher Temperatur 164; über Krystallbildung im Glas 164 f.; Trübung und Entglasung des Glases 165; Wirkung des Brausteins bei der Glasentfärbung 629; über die Färbung des goldhaltigen Glases 259; Versilbern von Glas auf nassem Wege 629 f.  
 Glauberit vgl. Brongniartin.  
 Glaubersalz, natürlich vorkommendes 692.  
 Glimmer 669 f.  
 Glossecolit 663.  
 Glühen, galvanisches, Einfluss versch. Medien 77.  
 Glycerin, künstl. Darst. 475; aus Glycerin und Säuren entstehende Verbb. 476 ff.; Einw. von Salpeterschwefelsäure 479, von Salpetersäure 479.  
 Glycocholsäure vgl. Cholsäure.  
 Glycocol, Verbb. u. Derivate 339 f.; Einw. von Benzoesäure 367.  
 Glycol, davon sich ableitende Verbb. 458 ff.; Einw. von Phosphorsuperchlorid 458, von Oxydationsmitteln 459.  
 Glycolsäure, Bild. aus Monochloressigsäure 349, aus Glyoxal 489, aus Glycol 459 f., aus Propylglycol 464.  
 Glyoxal 488.  
 Glyoxylsäure, Zus. 489 f.  
 Goethit 668.  
 Gold: über das Vorkommen und die Abkunft des Gediengen-Goldes 654 (Goldsand aus Antioquia 654); über das Ausbringen des Goldes aus Erzen 618; Probiren des Goldes 598; Scheidung des Goldes von Osmiumiridium 613; Verflüchtigung beim Schmelzen 258; Verh. des fein zertheilten Goldes gegen das Licht 258.  
 Gongylit 677.  
 Goniometrie 3.  
 Gramenit 671.  
 Granat 667.  
 Grüneisenstein 689.  
 Grünerde 679.  
 Grünsand 712.  
 Guanin 409 ff.  
 Guano, flüchtige Basen und Säuren in demselben 402; Prüfung desselben 610 f.; Unters. versch. Arten 682; versch. Arten a. g. künstlichen Guano's 632.  
 Gummi, arabisches 495 f.; bei der Milchsäuregährung sich bildendes 511; Umwandlung von löslichem Gummi in unlösliches 496.  
 Gußeisen, über die Analyse desselben 615 (Best. des Kohlenstoffgehalts 573, 614, 615); Kohlenstoff- und Siliciumgehalt versch. Roheisen 614 (Siliciumoxydgehalt des Rückstands von der

- Lösung in Salzsäure 171); chemische Veränderungen bei der Umwandlung des Gußeisens in Stabeisen 615; Verzinnen des Gußeisens 618.
- Gyps, Darst. harter Gegenstände aus gebranntem Gyps und Wasser 624. Gypsgesteine 712.
- Hämatoxilin, Krystallf. 490; Verb. zu Natron u. Thonerde-Natron 649.
- Hafer, Zus. der Pflanze und der Körner 685, der Körner 687.
- Halotrichit 693.
- Harn : über die Ausscheidung von Harnstoff in demselben 563; Gehalt an Kreatinin und Kreatin 548 f.; über den Albumingehalt des normalen Harns 563; Gehalt an Fluor 128; Harn bei Krankheiten 564 f.; Erkennung von Zucker im Harn 609; Allantoingehalt des Harns bei gestörter Respiration 564; über den Zuckergehalt des Harns beim Säugen 564; Indig in Harn 564.
- Harnsäure, Einw. von saurem chroms. Kali 610, von Chlorkalk 610; Verb. zu alkalischer Kupferoxydlösung 862; Zers. beim Erhitzen mit Wasser 863; Verb. des Abdampfdruckstands mit Salpetersäure zu organischen Basen 602.
- Harnstoff, über die Bild. desselben durch Oxydation von Proteinsubstanzen 537; identisch mit Carbamid 546; Const. 547; Verb. mit Chlorammonium 545, mit versch. Chloriden 546, mit versch. organ. Säuren 545 f.; Harnstoff als stickstoffhaltiges Nahrungsmittel der Pflanzen 518.
- Harrisit 656 f.
- Hayn 667.
- Hayesin vgl. Boronatrocalcit.
- Hefe, Wirkung derselben vgl. bei Gährung; flüchtige Basen und Säuren in gefaulter Hefe 402 f.; leucinartige Fäulnisproducte der Hefe 538.
- Heidelbeeren, Zus. Nr. 14 der Tab. zu S. 636.
- Helvin 667.
- Hep, über die Einw. von Wasser und den s. g. Heuthee 635.
- Heulandit 677.
- Himbeeren, Zus. Nr. 10 bis 12 der Tab. zu S. 636.
- Hippuramid 668.
- Hippursäure, über den Ursprung derselben im Harn der Pflanzenfresser 565; Bild. aus Benzoesäure und Glycocol 867; Darst. 867; Vork. in den Nebennieren 561.
- Hippurs. Methyl 368.
- Hitchcockit 687.
- Hohofenschlacken vgl. Schlacken.
- Holzgas vgl. Leuchtgas.
- Holzgeist, Darst. aus Sumpfgas 429 f.; Einw. von Phosphoroxychlorid 433, von Phosphorsulfochlorid 433, von Chlorphosphor  $\text{PCl}_3$  435.
- Holzsubstanz, Zus. 491; versch. Veränderungen derselben 491 ff.; Conserviren des Holzes 647 f.
- Holz-zinn 661.
- Honig: Rohrzucker in Wespenshonig 497.
- Hornblende 664.
- Hornsilber 698.
- Hornstein 706.
- Huanokin 404.
- Hyalith, Neubildung 165.
- Hydrobenzamid, Const. 470, 472.
- Hypostilbit 676.
- Hypoxanthin, Vork. in Leber und Pankreas 561 f.
- Idokras 667.
- Ilex aquifolium, Unters. der Blätter 521.
- Ilexsäure 522.
- Ilixanthin 521.
- Imenorutil 661.
- Indigo, Vork. in Harn 564; Einw. von Ozon 486, von reducirenden Agentien 486.
- Indigpurpur 648.
- Indigweiss, Zus. 486.
- Induction, chemische 43 ff.
- Inosit, Vork. in Gehirn 560.
- Iridium, Eigenschaften des reinen 260; Darst. reiner Iridiumverb. 262; Verb. mit Jod 263.
- Irisin 407.
- Isatin, Bild. aus Indigo durch Ozon 486.
- Isocyanursäure vgl. Fulminursäure.
- Isomorphismus : über den Isomorphismus in verschiedenen Krystallsystemen 6 f.; geometrischer Isomorphismus 7.
- Isotribromhydrin 475.
- Ittnerit 667.
- Iwaarit 668.
- Iziolith 683.
- Jatropha manihot, Zus. der Wurzelknollen vgl. Manioc.
- Jaune indien vgl. Purree.

- Jod, über das Vork. in der Luft u. a. 188; Atomgew. 82; Erk. 580 f.; Best. 578, neben Chlor und Brom 579 f.; Lösl. in Wasser 128.
- Jodacetyl 844.
- Jodäthyl, Darst. 441; Einw. auf Silbersalze unorganischer Säuren 441 f.; Einw. auf weissen Präcipitat 884.
- Jodallyl  $C_6H_5J$ , Einw. von Brom 468.
- Jodaluminium 154.
- Jodbaryum, Brechungsindex der Lösungen 69.
- Jodbutyryl 844.
- Jodiridium, versch. Verbb. und Doppelsalze derselben 265.
- Jodkalium, Brechungsindex der Lösungen 69.
- Jodmangan 208.
- Jodmetalle, Zers. der alkalischen durch Schwefels. Kalk o. Braunstein 128; Verbb. von Jodmetallen mit Ammoniak 128.
- Jodmethyl, Darst. 441.
- Jodnatrium, Brechungsindex der Lösungen 69; Zus. u. Form der Verb. mit Jods. Natron 124.
- Jodoform, Krystallf. 431; Zers. durch Kali 431, durch Schwefelquecksilber 432.
- Jodquecksilber  $HgJ$ : Wärmewirkung beim Uebergang des gelben in rothes 249.
- Jodsäure, Vork. in käuflicher Salpetersäure 581; Krystallf. von  $JO_3.HO$  124.
- Jods. Kali, 1 fach-, sp. G. 67; Zers. durch Braunstein o. Graphit beim Erhitzen 63.
- Jods. Kali, 2 fach-, Zus. der Krystalle 125.
- Jods. Kalk, Zus. u. Form der Krystalle 125.
- Jod. Magnesia, Zus. u. Form der Krystalle 125.
- Jods. Natron, sp. G. 67; sp. G. der Lösung 67; Verb. mit Jodnatrium vgl. bei diesem.
- Jodsilber, natürlich vorkommendes 698; künstlich krystallisiertes 255; Verb. mit salpeters. Silberoxyd 256.
- Jodsilicium  $Si_3J_8$ , Verb. mit Jodwasserstoff 169.
- Jodvaleryl 844.
- Jodwasserstoff, Darst. der Verb. mit Phosphorwasserstoff 109.
- Johannisbeeren, Zus. Nr. 5 bis 7 der Tab. zu S. 686.
- Johannit vgl. Uranvitriol.
- Kaffee: Unters. von ungeröstetem und geröstetem 642.
- Kaffeegerbsäure, Einw. von saurem chroms. Kali 811, von Salpetersäure 812.
- Kalihydrat, Zers. durch Hitze 60.
- Kalkspath 695.
- Kalksteine 708 ff.
- Kaolin 678.
- Kartoffel, Zus. der Wurzelknollen 520.
- Katalyse: über den Zusammenhang der katalytischen Erscheinungen mit der Allotropie 62; Erklärung katalytischer Erscheinungen 77.
- Keramohalit 693.
- Ketone vgl. Acetone.
- Kieselsäure, über die Formel derselben und ihrer Verbb. 161 ff.; Trennung von Zinnoxid 590.
- Kiesels. Natron, krystallisirbare Verbb. 162.
- Kiesels. Salze vgl. Silicate.
- Kirschen, Zus. Nr. 21 bis 24 der Tab. zu S. 686.
- Klebschiefer 671.
- Klee, Einfluß der Zus. des Bodens auf den rothen Klee 684; Zus. versch. Kleearten 685.
- Kleie: Zus. der Waizenkleie 687 f., 640.
- Klinochlor 680.
- Knallquecksilber, sp. G. 278; Const. und Zersetzungsproducte 274 ff.
- Knallsäure, Const. derselben und davon sich ableitende Verbb. 274 ff., 287.
- Knochen, Lösl. in Wasser 638; über die Analyse derselben 586; Gehalt an Fluor 128.
- Knochenkohle, Prüfung derselben 641; Surrogate dafür 88 f.
- Kobalt, Atomgew. 225, 226; Best. 289; Trennung von Nickel 594; Darst. reiner Verbb. 226 f.; über die Färbung der Lösungen von Kobaltsalzen 71 f.; ammoniakalische Kobaltverbb. (Kobaltbasen) 227 ff.
- Kobaltblüthe 691.
- Kobaltmanganspath 696.
- Kobaltnickelkies 658.
- Kobaltoxyd  $Co_2O_3$ , krystallisiertes und Hydrate 280.
- Kobaltoxydul, Verh. der Salze gegen Schwefelammonium bei Gegenwart von Ammoniaksalzen 594.
- Kochsalz vgl. Steinsalz.
- Kohle, über entfärbende 88 f.

- Kohlensäure, Erk. 575; Best. 575, Best. der in der Luft enthaltenen 181 f.; Verh. zu kohlens. Kalk in Wasser 85 f.; Absorption in Salzlösungen 549 ff.
- Kohlens. Baryt, Lösl. 86.
- Kohlens. Kali, einfach-, Zus. und Krystallf. des gewässerten 135 f.; vgl. Potasche.
- Kohlens. Kali-Natron, Zus. u. Krystallf. 138.
- Kohlens. Kalk, Lösl. 85; vgl. Arragonit.
- Kohlens. Kupferoxyd-Natron, Krystallf. 248.
- Kohlens. Lithion, sp. G. 67.
- Kohlens. Magnesia  $MgO, CO_2 + 4HO$  krystallisiert 85.
- Kohlens. Magnesia  $5MgO, 4CO_2 + 16HO$  150.
- Kohlens. Magnesia  $4MgO, 8CO_2$ , Lösl. 86.
- Kohlens. Magnesia-Kali, Zus. u. Krystallf. 150.
- Kohlens. Manganoxydul, Umwandlung zu Manganhyperoxyd 206.
- Kohlens. Natron, einfach-, Krystallf. von  $NaO, CO_2 + 10HO$ ,  $NaO, CO_2 + 7HO$  und  $NaO, CO_2 + HO$  186 f.
- Kohlens. Salze, künstl. Krystallisation unlöslicher 85.
- Kohlens. Strontian, Lösl. 86.
- Kohlenstoff, Best. in Gußeisen 573, 614, 615; vgl. bei Analyse, organische.
- Kohlenwasserstoffe, Synthese solcher im Allgemeinen 426; Verbb. von Kohlenwasserstoffen mit Pikrinsäure 456.
- Kokscharowit 681.
- Krappfärberei 648.
- Kreatin, Vork. im Gehirn 548, 560; über das Vork. im Harn 548 f.; Bild. aus Kreatinin 548; Darst. aus Fleisch 542.
- Kreatinin, Vork. im Harn 548 f., Uebergang in Kreatin 548; Verb. des salzs. Salzes mit Chlorzink 544.
- Kreosot, Kaliumverb. 380.
- Krokydolith 664.
- Kryolith 699.
- Krystallin, über die Identität mit Albumin 588.
- Krystallkörper des Auges, chem. Unters. desselben 560.
- Krystallkunde: Darst. unlöslicher oder schwerlöslicher Substanzen im krystallisierten Zustande 2; krystallographische Untersuchungen 2; über nicht congruente Tetartoëdrien 4; Beziehungen der Krystallf. zu andern Eigenschaften 4, zur Zus. 4 ff.; vgl. Goniometrie.
- Kupfer, Ausbringen desselben aus dem Erzen 619 f.; Darst. von fein zertheiltem 246; Atomgew. 80; Best. 595; Trennung von Arsen 588; Trennung von Zink 597; Einw. des Phosphors auf Kupfersalze 107 f.; Legirung mit Silicium 161.
- Kupferamalgam 620.
- Kupferglanz, Pseudomorphose nach Bleiglantz 656 f.; vgl. Schwefelkupfer  $Cu_2S$ .
- Kupferglimmer (Hüttenproduct) 620.
- Kupfer-Linnäit 657.
- Kupfernickel 655 f.
- Kupferoxyd-Ammoniak, Lösungsvermögen für Pflanzenfaser u. a. 246 f.
- Kupferoxydhydrate 246.
- Kupferoxydul, künstlich krystallisiert 2.
- Kupferstahl 161.
- Kyrosit 658.
- Lanthanit 694.
- Lasur-Apatit 681.
- Lasur-Feldspath 681.
- Lasurstein 681; ihn begleitende Mineralien 681.
- Laumontit 676.
- Lava 706 f.
- Leber: Bild. von Zucker in der Leber 551 ff.; Unters. der Leber bei Krankheiten 561 f.
- Leder, Zus. und über die Gewinnung von Leim und Gerbsäure daraus 646 f.
- Legirung, silberähnliche aus Nickel, Kupfer u. a. 622; leichtflüssige Legirung 622; vgl. Spiegelmetall, Messing, Oreide, Bronzen.
- Leim, Darst. aus Leder 646 f.
- Leinöl, Oelsäure desselben 358.
- Lepargylsäure 297 f., 308.
- Leuchtenbergit 680.
- Leuchtgas, Darst. 644; Heizkraft des Holzgases 612; Anwendung des Leuchtgases bei organischen Analysen u. a. 612 (Temperatur-Regulator 612).
- Leucin, Vork. in Schmetterlingspuppen 588, in Gehirn 560, in Leber und Pankreas 561 f.; über die angebl. Bild. desselben aus Thialdin 370; Darst. aus Horn 588; Einw. der Hitze 589, von Schwefelsäure 589, von Chlor 540; Verh. zu Salpetersäure und Erk. 541.

Leucinsäurenitril 588.

Licht, chemische Wirkungen desselben 87 f.; Brechungsvermögen von Salzlösungen 69; Spectra durch gefärbte Salzlösungen 70; Einfluß der Temperatur auf die Farbe von Salzlösungen 71.

Lignin, Zus. 491 f.

Linnäit vgl. Kupfer-Linnäit und Nickel-Linnäit.

Lipinsäure 298.

Lithion, Trennung von Magnesia 587.

Lithium, Atomgew. 140; Verbb. 140 f.

Lithiumhyperoxyd 140.

Lösungen : Homogenbleiben der Lösungen unter dem Einfluß der Schwerkraft 67; sp. G. von Salzlösungen 67, Ausd. solcher 68, Brechungsvermögen solcher 69, Einfluß gefärbter auf das Spectrum 70, Einw. der Temperatur u. a. auf die Färbung 71 f.; Spannkraft der Dämpfe aus Salzlösungen 72.

Löthrohr : Mischung von Alkohol und Terpentinöl als Brennmaterial 612.

Lonchidit 658.

Luft, atmosphärische, Zus. 131; Kohlen säuregehalt u. Best. desselben 131 f.; über den Jodgehalt 133; Ozongehalt 79 f.

Luteokobalt-Verbindungen 235.

Lutidin, Dampfdichte 397.

Lympe 548.

Maesa picta, Unters. des Samens 530.

Magnesia, Trennung von Lithion 587.

Magnesium 148 f.

Magneteisen, Vork. in Meteoriten 734; titanhaltiges Magneteisen 662; neue Metalle im Magneteisen von Westerby bei Askersund 225.

Maiz, Zus. des Samens 637.

Mangan, reducirtes 201 f.; siliciumhaltiges 204 f.; Atomgew. 32, 206; Erk. in organischen Substanzen 186; Trennung von Eisen 592.

Manganblende 659.

Manganhyperoxyd, Bild. aus kohlen. Manganoxydul 206; Darst. aus den Rückständen von der Chlorkalk-Fabrikation 623; Verh. gegen Phosphorsäure und Arsensäure 592 f.

Manganoxydul, Verh. der Salze gegen Phosphorsäure und Arsensäure 592 f., gegen Schwefelammonium bei Gegenwart von Ammoniaksalzen 598.

Manioc, Zus. 635.

Mannit, Bild. in Algen 508, bei der Milchsäuregährung 511; Vork. in Syringa vulgaris 508; Verbb. mit alkalischen Erden 508; Einw. von Jodphosphor PJ, 504.

Marcylit 698.

Margarinsäure : künstl. Darst. einer Säure  $C_{37}H_{74}O_2$  354 f.

Markasit 658.

Marmor 711.

Materie vgl. Molecularkräfte.

Maubereen, Zus. Nr. 15 der Tab. zu S. 686.

Meerwasser 718 f.; Beziehungen zwischen spec. Gew. und Salzgehalt 719; über den Fluorgehalt 128; Vork. von Silber darin 251.

Mehl, Zus. von Weizenmehl 637 f., 640.

Melaphyr 705.

Mercuroteträthylammonium 385.

Mergel 709.

Mesol 675.

Mesolith 674.

Messing, Zus. 621.

Metaantimons. Kali, Darst. 209.

Metalbumin 560.

Metallkitt (Kupferamalgame) 620.

Metalloxyde, Betrachtungen über dieselben 74.

Metamorphismus vgl. bei Gesteine.

Metaphosphorsäure, über den Uebergang der gelösten in gewöhnliche Phosphorsäure 98.

Metawolframsäure 189.

Metaxit 678.

Meteoriten 729 ff.

Methylbenzyläther 468.

Methylcetyläther 446.

Methylen, Versuch es darzustellen 430.

Methylirisin 408.

Methylodithionsäure 421.

Methylönanthol, Bild. aus Ricinölsäure 860; Eigenschaften 361.

Methylphosphorige Säure 485.

Methylphosphorsäuren 438.

Methylthialdin 369.

Methyluramin, Krystallf. des Platin-Doppelsalzes 542.

Milch : über die Fettkügelchen 559; Zus. von Frauenmilch und Kuhmilch 559 f.; Prüfung 607 f.

Milchsäure, Vork. im Gehirn 560; über das Vork. in Fleischflüssigkeit 558; Vork. im Saft d. Weinstocks 520, in Pflan-



- senextracten 309; Bild. aus Propylglycol 464; über Milchsäuregährung 510; Const. und milchs. Salze 309; Einw. von Phosphorsuperchlorid 310.
- Milchzucker, Verh. zu alkalischer Kupferoxydlösung 608; Verbb. mit Weinsäure 507.
- Mineralien, künstliche Nachbildung kristallisirter 2; Veränderungen beim Aufbewahren 651; Classification 651 f.; optische Eigenschaften 652 f.
- Mineralwasser 720 ff; Fluorgehalt einiger 127 f.
- Minette 705.
- Mirabellen, Zus. Nr. 25 der Tab. zu S. 636.
- Mörtel vgl. Cement.
- Molecularkräfte, Untersuchungen über dieselben 1.
- Molybdän, Atomgew. 31; Best. 588; Verh. zum Chlor 191; stickstoffhaltige Verbb. 194 ff.
- Molybdänglanz 658 f.
- Molybdännitretamide 195.
- Molybdänoxychloride 191 ff.
- Molybdänoxyd, s. g. braunes 194, 197.
- Molybdänsäure, Einw. von Phosphorsuperchlorid 106.
- Molybdäns. Ammoniak, Verh. zu Kieselsäure 575 f.
- Monazit 687.
- Monobromessigsäure vgl. Bromessigsäure.
- Monochloracetamid 347.
- Monochloressigsäure 346 f.
- Monomethylphosphorsäure 433 f.
- Monophosphamid 100.
- Monotropia hypopitys, Unters. der Pflanze 520.
- Morphin, Verh. zu Ferridcyanalkalium 606; Best. im Opium 605 f.
- Murexid, Anwendung in der Färberei 649.
- Mutterkorn, Zuckerart in demselben 501; vergleichende Unters. versch. Arten Mutterkorn 515 f.
- Mykomelinsäure, Bild. aus Harnsäure 364.
- Mycose 501.
- Nacritid 707.
- Napellin 416.
- Naphtalin, Verh. mit Pikrinsäure 456.
- Naphtamein 391.
- Naphtylamin, Derivate u. Zersetzungsproducte desselben 389 ff.; Einw. von Phosphoroxychlorid 99.
- Naphtylammonium 390.
- Naphtylharnstoff 390.
- Natronhydrat, Zers. durch Hitze 60.
- Nebennieren, Gehalt an Hippursäure u. Choleinsäure 561.
- Nelkenöl, Kohlenwasserstoff desselben 481.
- Nelkensäure 331.
- Neotokit 677.
- Nickel, Fabrikation 619; Atomgew. 225; Erk. 594; Trennung von Kobalt 594; Darst. reiner Verbb. 225 f.
- Nickel-Linnäit 658.
- Nickeloxydul, Verh. der Salze gegen Schwefelammonium bei Gegenwart von Ammoniaksalzen 593 f.
- Nitrobenzoesä. Cadmiumoxyd 220.
- Nitrochlorbenzoesäure 333.
- Nitroexanthinsäure, Zus. 491.
- Nitroform 283.
- Nitrofrangulinsäure 524.
- Nitroglycerin 479.
- Nitrophenol 451 ff.
- Nitrophensäure vgl. Nitrophenol.
- Nitrotraubensäure 306.
- Nitroweinsäure 306.
- Nontronit 671.
- Nosean 667.
- Obsidian, Einw. von Wasser bei erhöhter Temperatur 164.
- Obst : Zus. der wichtigsten Obstarten 635.
- Oele, Raffiniren und Entfärben desselben 645 f.
- Oelsäure des Leinöls 858.
- Oenanthol, Bild. aus Fettsäure 305; Siedep. 360; Einw. von Phosphorsuperchlorid 465.
- Oenanthol-Ammoniak vgl. schwefligr. Oenanthol-Ammoniak.
- Oenanthylalkohol, Bild. aus Ricinölsäure 360; Eigenschaften 861.
- Oenanthylen  $C_{14}H_{14}$  466; gechlortes ( $C_{14}H_{13}Cl$ ) 465.
- Oenanthylsäure, Bild. aus chinesischem Wachs 308; sp. G. und Siedep. 360.
- Oleophosphorsäure vgl. Elainphosphorsäure.
- Oliveneröl, feste Säuren desselben 353 f.
- Opal 663.
- Opium, Prüfung vgl. bei Morphin.
- Orchis fusca, Gehalt des Krauts an Cumarin 484.
- Oreide (Legirung), Zus. 621.
- Orthit 667 f.
- Orthoklas 668 f.

Osmium, Flüchtigkeit 260.  
 Osmiumsäure, Dampfdichte 260.  
 Oxalsäure, Bild. aus Glycol 460; Einfluß auf die Fällung von Metalloxyden 572; Verb. mit 2f.-schwefels. Ammoniak 135.  
 Oxals. Beryllerde-Ammoniak, Krystallf. 295.  
 Oxals. Cadmiumoxyd u. Doppelsalze 294 f.  
 Oxals. Eisenoxyd, Einw. des Lichtes 51.  
 Oxals. Kalk, Vork. in der Rinde von Pflanzen 513.  
 Oxals. Kobaltoxydul 227.  
 Oxals. Kupferoxyd-Lithion 141.  
 Oxals. Lithion 141.  
 Oxals. Manganoxydul u. Doppelsalze 291 f.  
 Oxals. Nickeloxydul 226.  
 Oxals. Quecksilberoxyd u. Doppelsalze 291.  
 Oxals. Quecksilberoxydul 293.  
 Oxals. Silberoxyd 294.  
 Oxals. Strontian, versch. Verbb. 290.  
 Oxamid, Zers. beim Erhitzen mit versch. Substanzen 296.  
 Oxamins, Ammoniak, Krystallf. 296.  
 Oxybenzoesäure, Const. 338.  
 Oxydation: über Oxydations- und Reduktionserscheinungen 75.  
 Oxyde vgl. Metalloxyde.  
 Oxyguanin 412.  
 Oxynaphtylamin 391.  
 Oxypyrolsäure 293.  
 Ozon, Bild. durch Phosphor u. a. 79, durch Bittermandelöl 81; sp. G. 78; Best. des in der Luft enthaltenen 79 f.  
 Palladium, Eigenschaften des reinen geschmolzenen 259.  
 Pappel vgl. Populus.  
 Parabansäure, Einw. von Jodäthyl 365.  
 Parabenzol 448.  
 Paraffin, Darst. aus Torf, bituminösen Substanzen u. a. 645; über versch. Arten Paraffin 480.  
 Paralogit 681.  
 Parapicolin 396.  
 Pechblende vgl. Uranpecherz.  
 Pechsteinporphyr 706.  
 Pelargonsäure aus Runkelrüben-Fuselöl 558.  
 Pelicanit 673.  
 Pennin 679.  
 Pentathions. Kali, Krystallf. 136.  
 Perowskit 682.  
 Pfirsiche, Zus. Nr. 35 u. 36 der Tab. zu S. 636.

Pflanzen: Pflanzenathmen 512; Assimilation des Stickstoffs 512; Ausscheidung von Kalksalzen in Pflanzen 513; Vork. der Gerbsäure in Pflanzen 513.  
 Pflanzenfaser, Lösl. in Kupferoxyd-Ammoniak 247.  
 Pflanzenstoffe, über eigenthümliche im Allgemeinen 514; über ihre Darst. 526.  
 Pflaumen, Zus. Nr. 28 u. 29 der Tab. zu S. 636.  
 Phaconin 561.  
 Phenakit 665.  
 Phenol, Einw. von Cyansäure 451, von Salpetersäure 452 f.  
 Phenylcarbaminsäure 337.  
 Phenylphosphaminsäure 104.  
 Phloretin, Const. 331.  
 Phloretinsäure 324 ff.  
 Phloretylaminsäure 328.  
 Phloridzin, Const. 331.  
 Phosphäthylum 374.  
 Phosphäthyltrimethylum 379.  
 Phospham 100, 104.  
 Phosphamid 99.  
 Phosphaminsäure 102.  
 Phosphamyltriäthylum 377.  
 Phosphamyltrimethylum 379.  
 Phosphanilsäure 104.  
 Phosphomethylum 378.  
 Phosphomethyltriäthylum 377.  
 Phosphor: über den rothen Phosphor 96 f.; Nachweisung 575; Einw. des Phosphors auf Kupfer- u. a. Salze 107 f.  
 Phosphorbasen, organische, 370.  
 Phosphorige Säure, Wirkung auf den Organismus 97.  
 Phosphorit 686.  
 Phosphorkupfer 108.  
 Phosphormolybdänsäure, Verb. zu organischen Basen 599.  
 Phosphoroxchlorid, Einw. von Ammoniak u. a. Basen 98 f., von Weingeist 101, von versch. Salzen 101.  
 Phosphorsäure, Erk. 575; Best. 576, 582, 585; Trennung von Eisenoxyd und Thonerde 576; Einw. von Phosphorsuperchlorid auf Phosphorsäure 106; Einw. von Ammoniak auf wasserfreie 102, von Anilin 104; über die amidartigen Verbb. derselben 98 ff.  
 Phosphors. Aethyloxyd, neutrales, 101.  
 Phosphors. Baryt, saurer, 145 f., 147.  
 Phosphors. Kalk, Anwendung von natürlich vorkommendem als Düngemittel 633, von solchem aus Knochen 633.

- Phosphors. Kalk, saurer, und Verbh. desselben mit Chlorcalcium 145 ff.  
 Phosphors. Lithion-Natron 141.  
 Phosphors. Strontian, saurer, 145, 147.  
 Phosphorstickstoff, s. g., vgl. Phospham.  
 Phosphorsulfochlorid, Einw. von Ammoniak und Anilin 99, von Weingeist 101.  
 Phosphorteller 214.  
 Phosphorwasserstoff, Darst. von selbstentzündlichem 107; Darst. der Verb. mit Jodwasserstoff 109.  
 Photochemie vgl. bei Licht.  
 Photogen, Fabrikation 645.  
 Phycit, identisch mit Erythromannit 505; vgl. bei diesem.  
 Pieolin 395.  
 Pikrinsäure, Erk. in Bier 599; Verbh. mit Kohlenwasserstoffen 456.  
 Pikrælichenin 515.  
 Pimelinsäure 301.  
 Pinit (Zuckerart), Verb. mit Weinsäure 506.  
 Piperin, Zers. durch alkoholische Kalilösung 418, 415, durch salpetrige Säure 414.  
 Piperinsäure 413, 415.  
 Platin 527.  
 Platanus orientalis, Unters. der Rinde 527.  
 Platin, Eigenschaften des reinen geschmolzenen 259; künstlich krystallisiert 261.  
 Platinerze: Platingehalt der s. g. Platinrückstände 262.  
 Polygonum fagopyrum vgl. Buchweizen.  
 Polygonum Sieboldii, Unters. der Pflanze 634 f.  
 Populus: Unters. der Rinde, Blätter u. Knospen von *P. balsamifera* 527; krystallinische Substanz aus den Knospen von *P. nigra* u. *P. dilatata* 527.  
 Porcellan: zinkhaltige Metallfarben für die Porcellanmalerei 629.  
 Porcellanerde 674.  
 Porphyr vgl. Pechsteinsporphyr.  
 Potaſche, Fabrikation aus Feldspath 623.  
 Präcipitat, weißer, Einw. von Jodäthyl 384.  
 Praseokobalt 237.  
 Propionsäure, Vork. in Guano 402, in gefaulter Hefe 403, in Fliegenschwamm 516.  
 Propyl aus leichtem Steinkohlenöl 418.  
 Propylen  $C_3H_6$ , Bild. aus Amylalkohol 461 f.; Vereinigung mit Wasserstoff-säuren 426; Bromverb. des gebromten Propylens ( $C_3H_5Br$ ,  $Br_2$ ) 462, damit isomere Verbh. 462 f., 475.  
 Propylglycol 463.  
 Prosopit 699.  
 Proteinsubstanzen, Verh. zu schwefels. Kupferoxyd und Alkali 534; Einw. von Salpetersalzsäure 534, von übermangans. Kali 537.  
 Prunus spinosa, Unters. der Früchte 528.  
 Pseudoleucin 538.  
 Pseudomorphosen 700.  
 Purpureokobalt-Verbindungen 232.  
 Purree (Farbstoff), Zus. der daraus sich ableitenden Verbh. 490.  
 Pyridin 393.  
 Pyrodextrin 494.  
 Pyrogallussäure, Darst. 313; Eigenschaften und chem. Verh. 315.  
 Pyromorphit 688.  
 Pyrophyllit 670.  
 Pyroweinsäure, verschieden von Lipinsäure 299; vgl. 304.  
 Pyrrol 398.  
 Pyrrol-Roth 400.  
 Quarz 663; künstlich krystallisiert 164 f.; angebl. Veränderung beim Aufbewahren 651.  
 Quecksilber: über die Aufnahme des Quecksilbers und seiner Verbh. in den Thierkörper 250; vgl. Amalgame.  
 Quellwasser 720 ff.  
 Quercit, Krystallf. 505; Verb. mit Weinsäure 507.  
 Ranunculus ficaria, Unters. der Wurzel 518.  
 Realgar 659.  
 Reduction: über Oxydations- und Reductionerscheinungen 75.  
 Regenwasser, Zus. der darin absorbirten Luft 725.  
 Reineclauden, Zus. Nr. 26 der Tab. zu S. 636.  
 Rhabarberwurzel, über versch. Bestandtheile derselben und des aus der Tinctur sich abscheidenden Niederschlags 516.  
 Rhamnoxanthin 523.  
 Rhamnus frangula, krystallisirbarer Farbstoff der Rinde 522.  
 Rhodium, Eigenschaften des reinen und der Platinlegirung 260.  
 Ricinölsäure, Zers. bei Destillation mit Alkalien 359, 362.

- Ripidolith 680.  
 Roggen, Zus. der Körner 687.  
 Robeisen vgl. Gußeisen.  
 Rohrzucker, Vork. in *Sorghum saccharatum* 497, in Wespennhonig 497; Veränderung bei höherer Temperatur 497 ff., Produkte der Destillation mit Natron-Kalk 426; Verb. mit Weinsäure 507.  
 Roseokobalt-Verbindungen 228.  
 Rosolsäure 447 f.  
 Rothkupererz vgl. Kupferoxydul.  
 Rüben: Einfluß der Größe u. Schwere und der Düngung auf die Zus. versch. Rübenarten 634.  
 Runkelrüben: Gehalt des Safts der Rüben u. der Blätter an Ammoniak u. flüchtigen Basen 402; Zus. der Pflanze zu versch. Zeiten 634.  
 Rutheniumoxyd, Krystallf. 265.  
 Rutil 661.  
 Säuren  $C_nH_{2n-2}O_8$ , Vergleichung der Eigenschaften 299 f., Trennung verschiedener 301.  
 Salicin, Einw. von Speichel 559.  
 Salicylige Säure, Einw. von Chloracetyl u. a. 316 f.; Anilid der salicyligen Säure 318.  
 Salicylimid 317.  
 Salicylsäure, Einw. von wasserfreier Schwefelsäure 319, 322.  
 Salicyls. Methyl, Vork. in *Monotropa hypopitys* 520 f.  
 Salicylwasserstoff vgl. salicylige Säure.  
 Salisburia adiantifolia, Unters. des Fruchtfleisches 529.  
 Salmiak vgl. Chlorammonium.  
 Salpeter, Prüfung desselben 586.  
 Salpetersäure, Vork. vgl. salpeters. Kali; Jodgehalt der käuflichen Säure 581; Einw. von Phosphorsuperchlorid 106; Zers. des Hydrats durch Kohle in der Kälte 63 f.; Einw. von Schwefelwasserstoff 180; Zers. der Salze durch faulende Substanzen 180; Doppelsalze von salpeters. mit essigs. o. ameisen. Salzen 340 f.  
 Salpeters. Ammoniak, Krystallf. 135.  
 Salpeters. Kali, Vork. im Boden und Gewässern 129; Schmelzp. 19, der Mischungen mit salpeters. Natron 19; vgl. Salpeter.  
 Salpeters. Kalk, sp. G. 67.  
 Salpeters. Kupferoxyd, Krystallf. der Verb. mit Ammoniak 248.  
 Salpeters. Lithion 141 (sp. G. auch 67).  
 Salpeters. Natron, Schmelzp. 19, der Mischungen mit salpeters. Kali 19; Verb. mit Schwefels. Natron 139.  
 Salpeters. Silberoxyd, mit salpeters. Natron zusammenkrystallisiert 255; Verb. mit Jodsilber 256; Krystallf. der Verb. mit Ammoniak 256.  
 Salpeters. Wismuthoxyd, Darst. des basischen 216.  
 Salze: über die Electrolyse von Sauerstoffsalzen 53 ff.; Einwirkung löslicher Salze auf unlösliche 64.  
 Salzsäure vgl. Chlorwasserstoff.  
 Saoria vgl. bei *Maesa picta*.  
 Saponin, Einw. von Kali 529 f.; identisch mit Githagin 580.  
 Sarkin 556.  
 Scammoninsäure 485.  
 Scammonium 484.  
 Scammonolsäure 485.  
 Schalstein 711.  
 Schiefer, bituminöse, Destillationsprodukte zu Beleuchtungs- u. a. Zwecken 645.  
 Schieferöle, Fabrikation und Leuchtkraft 645.  
 Schießpulver, zur Theorie desselben 625 ff.; Zus. versch. Arten 626 ff.  
 Schlacken: krystallinische Hohofen-Schlacken 664.  
 Schlamm der Bäche und Flüsse als Düngungsmittel 633.  
 Schlehen vgl. *Prunus spinosa*.  
 Schmelzen, über die Volumänderung bei demselben 17 f.; Schmelzpunkterniedrigung bei Mischungen von Salzen 18 f.; vgl. Erstarren.  
 Schreibersit 734.  
 Schwefel, über die versch. Zustände desselben 109 ff.; rother Schwefel 116; Warmwirkungen bei der Umwandlung der versch. Modificationen 116; Siedep. des Schwefels 11; Atomgew. 31; Erk. in natürl. vork. Schwefelmetallen 122; Best. in Thier- und Pflanzentheilen 583 f.  
 Schwefeläthyl (Einfach-), Darst. u. Einw. von Salpetersäure 442.  
 Schwefeläthyl (Zweifach-), Bild. aus Schwefelcyanäthyl 442.  
 Schwefelaluminium 154.  
 Schwefelantimon, Zus. u. Arsengehalt von käuflichem 211.  
 Schwefelbor 98.  
 Schwefelcyanäthyl, Zers. durch Kali 442.

- Schwefelecyankalium, Bild. aus Ferrid-cyankalium 273.
- Schwefelkohlenstoff CS 120.
- Schwefelkohlenstoff CS<sub>2</sub>, Entzündlichkeit 120.
- Schwefelkupfer Cu<sub>2</sub>S, künstlich krystallisiert 2.
- Schwefelmetalle, Verh. natürlich vorkommender zur Salzsäure unter galvanischem Einfluß 122.
- Schwefelsäure, Verh. bleihaltiger beim Verdünnen u. a. 591; Darst. fußsäurefreier 119; Best. in Aschen 583; Einw. von Phosphorsuperchlorid auf wasserfreie 105.
- Schwefels. Ammoniak,  $\frac{1}{2}$  fach-, Zus. u. Form der Krystalle 184.
- Schwefels. Ammoniak, 2 fach-, Zus. u. Form der Krystalle 184; Verb. mit Oxalsäure 185.
- Schwefels. Baryt, über die Fällung von leicht filtrirbarem 142.
- Schwefels. Cadmiumoxyd, Zus. des krystallisirten 219.
- Schwefels. Cadmiumoxyd-Ammoniak 219.
- Schwefels. Cadmiumoxyd-Magnesia 220.
- Schwefels. Kalk, Einw. von kohlen. Ammoniak 143.
- Schwefels. Kalk-Natron 148 f.
- Schwefels. Lithion, sp. G. 67; Zus. u. Form der Krystalle 141.
- Schwefels. Magnesia, Krystallf. von MgO, SO<sub>3</sub> + 6HO und dem rhomboëdrischen Salze MgO, SO<sub>3</sub> + 7HO 150.
- Schwefels. Manganoxydul, Darst. 201.
- Schwefels. Natron, 1 fach-, sp. G. der Lösungen von NaO, SO<sub>3</sub> + 10 HO 138; Krystallf. von NaO, SO<sub>3</sub> + 7HO 138; Verb. mit salpeters. Natron 139; vgl. Glaubersalz.
- Schwefels. Natron,  $\frac{1}{2}$  fach-, Zus. u. Form der Krystalle 139.
- Schwefels. Natron, 2 fach-, Zus. u. Form der Krystalle 139.
- Schwefels. Titansäure-Kali 175.
- Schwefels. Zinkoxyd-Ammoniak, Krystallf. 217.
- Schwefels. Zinnoxydul und Verbb. mit schwefels. Kali 222.
- Schwefels. Zirkonerde 158.
- Schwefels. Zirkonerde-Kali 158 f.
- Schwefeltellur 215.
- Schwefelwasserstoff, Einw. auf Salpetersäure 130.
- Schweflige Säure, Einw. von Phosphorsuperchlorid 105.
- Schwefigs. Aldehyd-Ammoniak, besondere Modification des sauren 345; Zers. durch Kalk 381.
- Schwefigs. Ammoniak, 1 fach-, Zus. u. Form der Krystalle 117.
- Schwefigs. Ammoniak, 2 fach-, Zus. u. Form der Krystalle 117 f.
- Schwefigs. Kali, 2 fach-, Zus. u. Form des wasserfreien und des gewässerten Salzes 118.
- Schwefigs. Magnesia-Ammoniak, Zus. u. Form der Krystalle 119.
- Schwefigs. Natron, 1 fach-, Zus. u. Form der Krystalle 118.
- Schwefigs. Natron, 2 fach-, Zus. der Krystalle 118.
- Schwefigs. Natron-Ammoniak, Zus. u. Form der Krystalle 118.
- Schwefigs. Oenanthol-Ammoniak, saures, Zers. bei Destillation mit Kalk 388.
- Schwefigs. Zinkoxyd, Zus. u. Form der Krystalle 119.
- Schwerspath 692.
- Schwimmerburette 568.
- Sebacin 305.
- Secale cornutum vgl. Mutterkorn.
- Seewasser (des Zürcher See's) 724; vgl. Meerwasser.
- Seide, Lösl. in Kupferoxyd-Ammoniak 247; Färben mit salpeters. Quecksilber u. a. 649; Untersch. u. Trennung von Wolle 649.
- Selen, Gewinnung 123; über die versch. Zustände desselben 118 f.; Atomgew. 84; Trennung von Tellur 215.
- Serpentin 678, 707.
- Siegenit vgl. Kobaltnickelkies.
- Silber, Vork. im Meerwasser 251; über die Gewinnung desselben aus Erzen 618; Atomgew. 80; Probiren von sinn- u. a. haltigem güldischem Silber 597, Best. in Bleiglanz 598; Silberprobiren und Best. des Silbers überhaupt 598; Oxydation des Silbers in starker Hitze 259; über die Verwandtschaft desselben zu Jod, Brom und Chlor 579 f.; dem Goldpurpur analoge Silberverbindung 257; Reinigung angelaufener silberner Gegenstände 614.
- Silberglanz 660.
- Silberoxyd, Verh. gegen andere Basen 252.
- Silberoxydul, Bild. 253, 256.
- Silberschwärze 660.

Silicate, über die Formeln der natürlich vorkommenden 162 f.; Zersetzbarkeit derselben durch Ammoniaksalze 163, durch Wasser 164; vgl. Zeolithe u. a. Silicium 159 ff.; Atomgew. 85, 161 f.; Legirungen desselben 161; neue Verbb. 166 ff.

Siliciumoxyd  $\text{Si}_2\text{O}_3$  169.

Siliciumwasserstoff 166 ff.

Skolezit 674.

Smaltin 656.

Smaragd 665.

Sodafabrikation: Beseitigung der sauren Dämpfe 628.

Sodagyps (Düngemittel) 638.

Sodalith 667.

Sorbin, Verb. mit Weinsäure 507.

Sorghum saccharatum, Zuckergehalt 497.

Speerkies vgl. Markasit.

Speichel, Einw. auf Salicin 559.

Speiskobalt 656.

Spiegeleisen 614 f.

Spiegelmetall 621.

Spirimid 817.

Stabeisen, Fabrikation 617 f. (vgl. bei Gußeisen); Zus. 616 f.; Eigenschaften des geschmolzenen Stabeisens 618; Verzinken und Verzinnen 618 f.

Stachelbeeren, Zus. Nr. 1 bis 4 der Tab. zu S. 636.

Stärkmehl, Fabrikation 494; Zus. von käuflichem 494; Structur u. Verb. der Körner 498; Veränderung beim Erhitzen 494.

Stahl, Fabrikation 617 f.

Stearin im Fett der Brindonia indica 357.

Stearinfabrikation 646.

Stearinsäure, Vork. im Fett der Brindonia indica 357.

Steingut, Fabrikation desselben in Staffordshire 629.

Steinkohlen, Unters. verschiedener 644.

Steinkohlentheeröl, Kohlenwasserstoffe darin 417, 448.

Steinsals 697; als Fumarolenproduct 697; Reinigung durch Schmelzen 624.

Stereometer 10.

Stibäthyl (Triäthylstibin), Bild. 880; Einw. auf Gold- und Platinchlorid 880 f.

Stibmethäthylum-Verbindungen 422 ff.

Stickoxydul, Verb. gegen Alkalien 129.

Stickstoff, Atomgew. 30; Best. in Guano u. a. 611.

Stickstoffbor 92.

Stickstoffmolybdän 194 ff.

Stickstoffphosphorsäure 104.

Stickstoffsilicium 172.

Stickstoffantial 183.

Stickstofftitan 172 ff.

Stickstoffzink vgl. Zinknitrid.

Stilbit 676 f.

Strychnin, Nachweisung 602 ff.; Krystallf. des quadratischen schwefels. Salzes und Circularpolarisation in demselben 415.

Sublimat vgl. Chlorquecksilber  $\text{HgCl}$ .

Substitutionen: zur Geschichte der Substitutionstheorie 266; s. g. umgekehrte Substitutionen 266.

Succinosalicyl 317.

Sulfanissäure 828.

Sulfato-Carbonate of Barytes 694.

Sulfobenzamid 835.

Sulfobenzanilid 837.

Sulfobenzoessäure 884 f.

Sulfobenzoessäure vgl. Sulfophenylsäure.

Sulfobrombenzoessäure 450.

Sulfochlorbenzoessäure 450.

Sulfoform 482.

Sulfophenylsäure, besondere Modification 449.

Sulfosäuren, Const. 334.

Sulfosalicylsäure 319.

Sulfotriphenylphosphamid 99.

Sulfotriphosphamid 99.

Sumpfgas, Entwickl. an versch. Orten Italiens 716; Bild. aus unorganischen Substanzen 211, aus Chloroform u. a. 267; über die Natur des Substitutionsproducts  $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$  428 ff.

Svanbergit 689.

Syringa vulgaris, Mannitgehalt 503.

Syringin 503.

Tantal, Atomgew. 175.

Tantalit 682.

Tantaloxyd 183.

Tantalsäure, Darst. 176; Formel 175; Eigensch. 177 ff.; Verbb. mit Wasser 175, 179, mit Säuren 175 f., 179, 182, mit Basen 175 f., 179 ff.

Tantals. Kali, versch. Verbb. 176, 179 ff. Tantals. Natron, versch. Verbb. 176, 181 f.

Taurocholsäure vgl. Choleinsäure.

Tellur, phys. Eigenschaften 213; Atomgew. 215 f.; Trennung von Selen 215.

Tellurerse, Erk. 589.

Tellurigs. Salz 218 f.

Tellurmetalle 214.

Tellursäure 218.

- Tellurs. Salze 213 f.  
 Tetracetyl-gallussäure 312.  
 Teträthylammonium, Bild. bei Einw. von Jodäthyl auf weissen Präcipitat 384; Zers. des schwefels. Salzes mit cyans. Kali 384.  
 Teträthylharnstoff, Versuch zur Darst. 384.  
 Theobroma, Unters. der Samen vgl. bei Cacao.  
 Thialdin 369.  
 Thiere: Gehalt verschiedener an Wasser, fester Substanz und Asche 547; zur Kenntniss des Fötuslebens 547; über den Kreislauf des Stickstoffs im thierischen Organismus 563.  
 Thierkohle, Surrogate für solche 88.  
 Thionyl 105.  
 Thionylamid 105.  
 Thon von versch. Localitäten 674, 712.  
 Thonerde, künstlich krystallisirt 154.  
 Thonwaren, sp. W. glasierter und unglasirter 629; über Bleiglasur 629; bleifreie Glasur 629; vgl. Steingut und Porcellan.  
 Titan, Reduction desselben 172; Verwandtschaft zum Stickstoff 172.  
 Titanisen 661 f.  
 Titansäure, Verb. mit Schwefelsäure und Kali 175.  
 Titansäurehydrat, Darst. u. Zus. 174.  
 Töpferei vgl. Porcellan, Steingut, Thonwaren.  
 Toluaminsäure, Verbb. mit Säuren 389.  
 Topas 681.  
 Torf, Destillationsproducte zu Beleuchtungs- u. a. Zwecken 645.  
 Traubensäure, Einw. von Salpetersäure 306.  
 Traubens. Cadmiumoxyd 220.  
 Traubenzucker, Verb. zu alkalischer Kupferoxydlösung 608; Verb. mit Weinsäure 507.  
 Triacetonitril 281.  
 Triacetyl-gallussäure 312.  
 Triäthylarsin vgl. Arsenetriäthyl.  
 Triäthylphosphin u. Verbb. 371 ff.  
 Triäthylstibin vgl. Stibäthyl.  
 Tribenzolamin vgl. Hydrobenzamid.  
 Tricaprnyläthylammonium 389.  
 Tricaprnylamin 388.  
 Trichlorhydrin 477.  
 Trimethylamin, Vork. in Blut 382, in Guano und dem Saft der Runkelrübenblätter 402, in gefaulter Hefe 403.  
 Trimethylphosphin 371, 378.  
 Trinaphylphosphamid 99.  
 Trinitrophenol vgl. Pikrinsäure.  
 Trinkwasser vgl. bei Wasser.  
 Triphenylphosphamid 99.  
 Triphosphamid 98.  
 Triphyllin 685.  
 Tristearin vgl. Stearin.  
 Tropaeolsäure 522.  
 Tropaeolum majus, Unters. der Blätter 522.  
 Trüffeln vgl. Tuber cibarium.  
 Tuber cibarium, Zus. 514.  
 Typentheorie, vgl. Verbindungen, Const. der organischen.  
 Tyrit 683.  
 Tyrosin, Vork. in Leber und Pankreas 561 f.; Verh. zu Salpetersäure und Erk. 541; Unters. seines chem. Verh. 541.  
 Ueberjods. Natron, Krystallf. 125.  
 Ueberjods. Silberoxyd, Zus. u. Form des 2 f.-basischen 125.  
 Uigit 676.  
 Unterschweifels. Bleioxyd-Strontian, Zus. u. Form der Krystalle 119.  
 Unterschweifels. Baryt, Krystallf. 142.  
 Uranblüthe 694.  
 Uranglimmer 687.  
 Urangrün 694.  
 Uranit 687.  
 Uranochoalit vgl. Urangrün.  
 Uranocher 694.  
 Uranoxyd, Darst. 199 f.  
 Uranpecherz 668.  
 Uranvitriol 693.  
 Urethan, Bild. aus Alkohol u. cyans. Kali 448, aus Aether und Chlorcyan 448.  
 Vanadium, Vork. in Gelbbleiers 199.  
 Variolaria amara, Unters. des Bitterstoffs 515.  
 Verbindungen, über die Const. der organischen 268 ff.; über die s. g. gepaarten 271 f.  
 Verbrennung: über den Einfluss des Sonnenlichts auf die Verbrennung 76; über die Verbrennungserscheinungen der Gase 76; vgl. Flamme.  
 Verseifung vgl. bei Fette.  
 Verwandtschaft, vgl. Electrolyse, Katalyse, Induction, bei Licht und bei Wärme, auch bei Oxydation, Reduction.  
 Verzinken von Eisen 618.

- Verzinnen von Eisen u. a. 618 f.; vgl. Weisblech.  
 Vitis vinifera vgl. Weinstock.  
 Vivianit 689.  
 Vorhauserit 679.  
 Vulkane, vgl. Lava und Emanationen.  
 Wache, chinesisches, Einw. von Salpetersäure 308.  
 Wärme : Zersetzungen durch Wärme 58; Beziehungen der spec. Wärme zur Zus. bei Gasen und Dämpfen 19 ff.  
 Weizen, Zus. u. Ernährung der Pflanze in versch. Perioden 634; Zus. der Körner 637, 640.  
 Wasser : Wasserbildung im Voltameter 82; Zers. des Wassers durch glühende Kohle 82; Zers. durch Hitze 59.  
 Wasser, natürlich vorkommendes, Salpetergehalt 129 f.; Reinigen von Trinkwasser 642 ff.; Einw. auf Blei u. Eisen vgl. bei diesen Metallen.  
 Wasserglas, Darst. 628; Anwendungen 628, 629, 633.  
 Wasserstoff, active Modification 81; Wirkungen des electrolytisch ausgeschiedenen Wasserstoffs im Entstehungszustand 57; reducirende Wirkung der Gemenge von Wasserstoffgas und Wasserdampf 75; Best. des Wasserstoffs vgl. bei Analyse, organische; Mischung und Verb. mit Chlor vgl. bei Chlor; Einführen von Wasserstoff an die Stelle von Chlor o. a. in Substitutionsproducten 266.  
 Wawellit 685.  
 Wein : Zus. versch. Weine 641; über Weinbereitung und gefälschte Weine 641 f.  
 Weinsäure, Erk. neben Citronensäure 598; Einfluß auf die Fällung von Metalloxyden 572; Einw. von Benzoesäure 807; Const. der Antimon und ein anderes Metall enth. Verb. 221; Verb. mit zuckerartigen Substanzen 506.  
 Weins. Antimonoxyd-Cadmioxyd 221.  
 Weins. Magnesia, basische 576.  
 Weins. Nickeloxydul-Kali 305.  
 Weinstock, Zus. des Safts 520.  
 Weintrauben, Zus. Nr. 16 bis 20 der Tab. zu S. 636.  
 Weisblech, Verwerthung der Abfälle 650.  
 Weisbleierz 695.  
 Weiskupfererz 658.  
 Wicken, Zus. der Samen 637.  
 Wismuthglanz 659.  
 Wismuthspath 696.  
 Witherit 694.  
 Wolfram, Reduction 184; Atomgew. 81, 184; Verb. 185 ff.  
 Wolframoxybromid 186.  
 Wolframoxychloride 185.  
 Wolframoxyd, braunes 186, blaues 186.  
 Wolframsäure, Darst. 184 f., 187; Hydrate 187; Salze 188 f.; versch. Modificationen 189; Einw. von Phosphorsuperchlorid 106.  
 Wolframs. Ammoniak 189, 190.  
 Wolframs. Kali, versch. Verb. 188.  
 Wolframs. Natron 188.  
 Wollastonit, künstliche Bild. 164.  
 Wolle, Lösl. in Kupferoxyd-Ammoniak 247; Untersch. u. Trennung von Seide 649; Anwendung als Düngemittel 632.  
 Wucherblume vgl. Chrysanthemum segetum.  
 Xanthoglobulin, Verh. zu Salpetersäure und Erk. 541.  
 Xanthokobalt-Verbindungen 239.  
 Xanthoxylen 482.  
 Xanthoxylin 482.  
 Ytterspath 686.  
 Zechstein 709.  
 Zeolithe, Veränderung des Wassergehalts beim Erwärmen und an feuchter Luft 163.  
 Zersetzungen chemischer Verb. vgl. bei Electrolyse, Katalyse, Salze, Wärme.  
 Zimmts. Cadmiumoxyd 220.  
 Zink : Gediengen-Zink 654; Best. in Zinkerzen 594; Trennung von Cadmium 595, von Kupfer 597.  
 Zinkacetimid 419.  
 Zinkäthyl, Einw. von Phosphorchlorür 870, von Arsen- und Antimonchlorür 880; Einw. auf Ammoniak, organ. Basen u. a. 418; Einw. von schwefliger Säure 419.  
 Zinkamid 418.  
 Zinkblüthe 696.  
 Zinkerze, über die Anal. derselben 594.  
 Zinkmethyl, Einw. von Phosphorchlorür 878, von schwefliger Säure 421.  
 Zinknitrid 418.  
 Zinkoximid 419.



Zinkoxyd als Hohofenproduct 618;  
Verb. der Salze gegen Schwefelammo-  
nium bei Gegenwart von Ammoniak-  
salzen 594.

Zinkphenylimid 419.

Zinn, Atomgew. 84; Best. 590; Ge-  
winnung des Zinns aus seinen Legi-  
rungen mit Blei 650; über lösliche  
basische Zinnsalze 222.

Zinnerze, Best. des Zinngehalts 590.

Zinnober 659.

Zinnoxid, krystallisiertes 221; Trennung  
von Kieselsäure 590.

Zinns. Natron, Darst. u. Zus. versch.  
Verbb. 650.

Zinnsalz vgl. Chlorzinn  $\text{SnCl} + 2\text{HO}$ .

Zinnstein 660.

Zippeft vgl. Uranblüthe.

Zirkonium, über das Atomgew. und die  
Formeln der Verbb. 11 f.

Zooxanthin 566.

Zucker: Bild. von Zucker aus Man-  
nit o. Glycerin 509 f.; Erk. 608 f.;  
Einw. versch. Zuckerarten auf alka-  
lische Kupferoxydlösung 608; vgl.  
Rohrzucker und Traubenzucker.

Zuckerfabrikation und Raffinerie 641.

Zusammensetzung, Beziehungen zur Kry-  
stallform 4 ff., zum sp. G. bei festen  
und flüssigen Verbb. 12, bei Gasen  
und Dämpfen 14 ff.

Zwetschen, Zus. Nr. 80 bis 84 der Tab.  
zu S. 686.















